



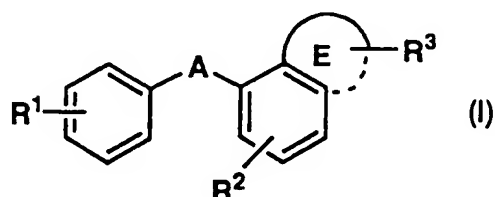
PCT

特許協力条約に基づいて公開された国際出願

<p>(51) 国際特許分類6 C07D 319/20, 311/24, 405/04, A61K 31/35, 31/335, 31/41, C07D 257/04, A61K 31/19, C07C 59/90</p>	<p>A1</p>	<p>(11) 国際公開番号 WO99/15520</p> <p>(43) 国際公開日 1999年4月1日(01.04.99)</p>
<p>(21) 国際出願番号 PCT/JP98/04116</p> <p>(22) 国際出願日 1998年9月11日(11.09.98)</p> <p>(30) 優先権データ 特願平9/255787 1997年9月19日(19.09.97) JP</p> <p>(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について) 小野薬品工業株式会社 (ONO PHARMACEUTICAL CO., LTD.)(JP/JP) 〒541-8526 大阪府大阪市中央区道修町2丁目1番5号 Osaka, (JP)</p> <p>(72) 発明者 ; および</p> <p>(75) 発明者 / 出願人 (米国についてのみ) 田嶋久男(TAJIMA, Hisao)(JP/JP) 中山孝介(NAKAYAMA, Yoshisuke)(JP/JP) 福島大吉(FUKUSHIMA, Daikichi)(JP/JP) 〒618-8585 大阪府三島郡島本町桜井3丁目1番1号 小野薬品工業株式会社 水無瀬総合研究所内 Osaka, (JP)</p> <p>(74) 代理人 弁理士 大家邦久, 外(OHIE, Kunihisa et al.) 〒103-0013 東京都中央区日本橋人形町2丁目2番6号 堀口第2ビル7階 大家特許事務所 Tokyo, (JP)</p>		<p>(81) 指定国 AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZW, ARIPO特許 (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SZ, UG, ZW), ユーロアジア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), 欧州特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).</p> <p>添付公開書類 国際調査報告書</p>
<p>(54)Title: FUSED OR NONFUSED BENZENE COMPOUNDS</p> <p>(54)発明の名称 縮合または非縮合ベンゼン化合物</p> <p>(57) Abstract Compounds represented by general formula (I), nontoxic salts and acid addition salts of the same, and hydrates of both; and peroxisome proliferator-activated receptor (PPAR) controllers containing the same as the active ingredient (wherein each symbol is as defined in the description). The compounds exhibit control effects against PPAR and are therefore useful as, e.g., antihyperglycemic drugs, antihyperlipidemic drugs, or preventive and/or therapeutic agents for metabolic diseases such as diabetes, obesity, syndrome X, hypercholesterolemia and hyperlipoproteinemia, hyperlipemia, arteriosclerosis, circulatory diseases, polyphagy, and ischemic heart diseases.</p> <div data-bbox="747 1260 1282 1470"> <p style="text-align: right;">(I)</p> </div>		

## (57)要約

## 一般式 (I)



(式中の記号は明細書に記載の通り。)で示される化合物、それらの非毒性塩、それらの酸付加塩およびそれらの水和物、およびそれらを有効成分として含有するペルオキシソーム増殖薬活性化受容体制御剤。

一般式 (I) の化合物は、PPAR受容体を制御する作用を有し、血糖降下剤、脂質低下剤、糖尿病、肥満、シンドロームX、高コレステロール血症、高リポ蛋白血症等の代謝異常疾患、高脂血症、動脈硬化症、高血圧、循環器系疾患、過食症、虚血性心疾患等の予防および/または治療剤として有用である。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

AE	アラブ首長国連邦	ES	スペイン	LI	リヒテンシュタイン	SG	シンガポール
AL	アルバニア	FI	フィンランド	LK	スリ・ランカ	SI	スロヴェニア
AM	アルメニア	FR	フランス	LR	リベリア	SK	スロヴァキア
AT	オーストリア	GA	ガボン	LS	レソト	SL	シエラ・レオネ
AU	オーストラリア	GB	英国	LT	リトアニア	SN	セネガル
AZ	アゼルバイジャン	GD	グレナダ	LU	ルクセンブルグ	SZ	スワジランド
BA	ボスニア・ヘルツェゴビナ	GE	グルジア	LV	ラトヴィア	TD	チャード
BB	バルバドス	GH	ガーナ	MC	モナコ	TG	トーゴ
BE	ベルギー	GM	ガンビア	MD	モルドヴァ	TJ	タジキスタン
BF	ブルキナ・ファソ	GN	ギニア	MG	マダガスカル	TM	トルクメニスタン
BG	ブルガリア	GW	ギニア・ビサウ	MK	マケドニア旧ユーゴスラヴィア共和国	TR	トルコ
BJ	ベナン	GR	ギリシャ			TT	トリニダード・トバゴ
BR	ブラジル	HR	クロアチア	ML	マリ	UA	ウクライナ
BY	ベラルーシ	HU	ハンガリー	MN	モンゴル	UG	ウガンダ
CA	カナダ	ID	インドネシア	MR	モーリタニア	US	米国
CF	中央アフリカ	IE	アイルランド	MW	マラウイ	UZ	ウズベキスタン
CG	コンゴ	IL	イスラエル	MX	メキシコ	VN	ヴェトナム
CH	スイス	IN	インド	NE	ニジェール	YU	ユーゴスラビア
CI	コートジボアール	IS	アイスランド	NL	オランダ	ZA	南アフリカ共和国
CM	カメルーン	IT	イタリア	NO	ノールウェー	ZW	ジンバブエ
CN	中国	JP	日本	NZ	ニュージーランド		
CU	キューバ	KE	ケニア	PL	ポーランド		
CY	キプロス	KG	キルギスタン	PT	ポルトガル		
CZ	チェコ	KP	北朝鮮	RO	ルーマニア		
DE	ドイツ	KR	韓国	RU	ロシア		
DK	デンマーク	KZ	カザフスタン	SD	スーダン		
EE	エストニア	LC	セントルシア	SE	スウェーデン		

## 明 細 書

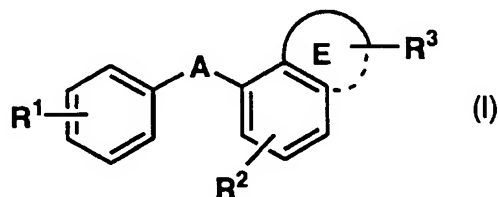
## 縮合または非縮合ベンゼン化合物

## 技術分野

- 5 本発明は、一般式（I）で示される縮合または非縮合ベンゼン化合物、それらの非毒性塩、それらの酸付加塩およびそれらの水和物、それらの製造方法、およびそれらの化合物を有効成分として含有するペルオキシソーム増殖薬活性化受容体制御剤に関する。

さらに詳しくは、一般式（I）

10



- （式中、すべての記号は後記と同じ意味を表わす。）で示される縮合または非縮合ベンゼン化合物、それらの非毒性塩、それらの酸付加塩およびそれらの水和物、それらの製造方法およびそれらを有効成分として含有するペルオキシソーム増殖薬活性化受容体制御剤に関する。
- 15

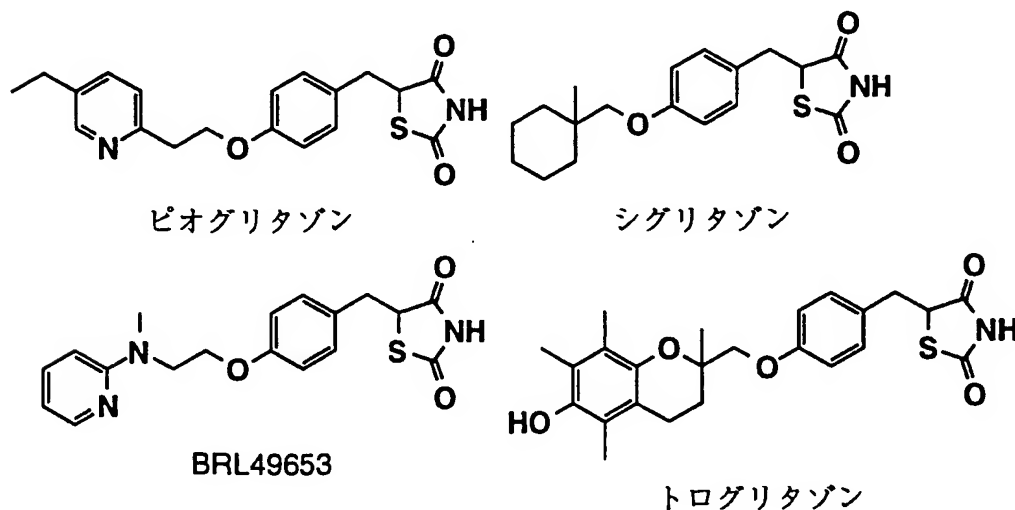
## 背景技術

- 最近、脂肪細胞分化マーカー遺伝子の発現誘導にかかわる転写因子の研究において、核内受容体であるペルオキシソーム増殖薬活性化受容体（Peroxisome Proliferator Activated Receptor；以下、PPAR受容体と略記する。）が注目されている。PPAR受容体は、さまざまな動物種からcDNAがクローニングされ、複数のアイソフォーム遺伝子が見い出され、哺乳類では $\alpha$ 、 $\delta$ 、 $\gamma$ の3種類が知られている（J. Steroid Biochem. Molec. Biol., 51, 157 (1994)；Gene Expression, 4, 281 (1995)；Biochem Biophys. Res. Commun., 224, 431 (1996)；Mol.
- 20
- 25

Endocrinology, 6, 1634 (1992) 参照)。さらに、 $\gamma$  型は主に脂肪組織、免疫細胞、副腎、脾臓、小腸で、 $\alpha$  型は主に脂肪組織、肝臓、網膜で発現し、 $\delta$  型は組織特異性が見られず普遍的に発現していることが知られている (Endocrinology, 137, 354-366 (1996) 参照)。

- 5      ところで、以下に示したチアゾリジン誘導体は、インスリン非依存型糖尿病 (NIDDM) に対する治療薬として知られており、糖尿病患者の高血糖を是正するために用いられる血糖降下剤である。また、高インスリン血症の是正または改善、耐糖能の改善、また血清脂質の低下に効果を示し、インスリン抵抗性改善薬としてきわめて有望であると考えられている化合物である。

10



- また、これらのチアゾリジン誘導体の細胞内標的蛋白質の一つが PPAR $\gamma$  受容体であり、PPAR $\gamma$  の転写活性を増大させることが判明している
- 15      (Endocrinology, 137 : 4189-4195 (1996) ; Cell, 83 : 803-812 (1995) ; Cell, 83 : 813-819 (1995) ; J. Biol. Chem., 270 : 12953-12956 (1995) 参照)。従って、PPAR $\gamma$  の転写活性を増大させる PPAR $\gamma$  活性化剤 (アゴニスト) は、血糖降下剤および/または脂質低下剤として有望であると考えられる。また、PPAR $\gamma$  ア

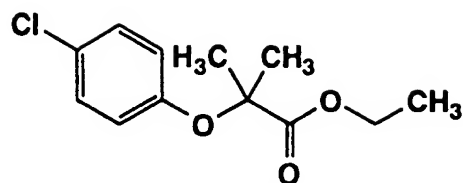
ゴニストはPPAR $\gamma$  蛋白自身の発現を亢進することが知られている(Genes & Development, 10: 974-984 (1996))ことから、PPAR $\gamma$  を活性化するのみならず PPAR $\gamma$  蛋白自身の発現を増加させる薬剤も臨床的に有用と考えられる。

- 核内受容体PPAR $\gamma$  は脂肪細胞分化に関わっており (J. Biol. Chem., 272, 5637-5670 (1997) および Cell, 83, 803-812 (1995)参照) 、これを活性化できるチアゾリジン誘導体は脂肪細胞分化を促進することが知られている。最近、ヒトにおいて、チアゾリジン誘導体が体脂肪を増生させ、体重増加、肥満を惹起するとの報告がなされた (Lancet, 349, 952 (1997)参照) 。従って、PPAR $\gamma$  活性を抑制する拮抗剤(アンタゴニスト)やPPAR $\gamma$  蛋白自身の発現を減少できる薬剤も臨床的に有用であると考えられる。ところで、Science, 274: 2100-2103 (1996)には、PPAR $\gamma$  をリン酸化することによってその活性を抑制できる化合物が紹介されており、そのことからPPAR $\gamma$  蛋白には結合しないもののその活性を抑制する薬剤もまた臨床的に有用であると考えられる。

- これらのことからPPAR $\gamma$  受容体の活性化剤 (アゴニスト) 、また蛋白自身の発現を増加できるPPAR $\gamma$  蛋白発現制御剤は血糖降下剤、脂質低下剤、糖尿病、肥満、シンドロームX、高コレステロール血症、高リポ蛋白血症等の代謝異常疾患、高脂血症、動脈硬化症、高血圧、循環器系疾患、過食症等の予防および／または治療剤として有用であることが期待される。

- 一方、PPAR $\gamma$  受容体の転写活性を抑制するアンタゴニスト、あるいは蛋白自身の発現を抑制できるPPAR $\gamma$  蛋白発現制御剤は、血糖降下剤、糖尿病、肥満、シンドロームX等の代謝異常疾患、高脂血症、動脈硬化症、高血圧、過食症等の予防および／または治療剤として有用であることが期待される。

また、以下に示すフィブレート系化合物、例えば、クロフィブレートは脂質低下剤として知られているが、



クロフィブレート

- フィブレート系化合物の細胞内標的蛋白質の一つが P P A R  $\alpha$  受容体であるこ  
 5 とも判明している (Nature, 347 : 645-650 (1990) ; J. Steroid Biochem. Molec. Biol.,  
51 : 157-166 (1994) ; Biochemistry, 32 : 5598-5604 (1993)参照)。これらのことから、  
 フィブレート系化合物が活性化しうる P P A R  $\alpha$  受容体の制御剤は、脂質低下  
 作用を有していると考えられ、高脂血症等の予防および／または治療剤として  
 有用であることが期待される。
- 10 これ以外にも、P P A R  $\alpha$  が関与する生物活性として、最近、W O 9 7 3 6  
 5 7 9 号明細書には抗肥満作用を有していることが報告された。また、J. Lipid  
 Res., 39, 17-30 (1998)には P P A R  $\alpha$  受容体の活性化によって高密度リポ蛋白  
 (HDL) コレステロール上昇作用、そして、低密度リポ蛋白 (LDL) コレ  
 ステロールや超低密度リポ蛋白 (VLDL) コレステロール、さらにはトリグ  
 15 リセドの低下作用を有していることが報告されている。Diabetes, 46, 348-353  
 (1997)にはフィブレート系化合物の一つ、ベザフィブレートによって血中脂肪酸  
 組成や高血圧の改善、インスリン抵抗性の改善が認められたと報告されている。  
 従って P P A R  $\alpha$  受容体を活性化するアゴニストや P P A R  $\alpha$  蛋白自身の発現  
 を亢進する P P A R  $\alpha$  制御剤は脂質低下剤、高脂血症治療薬として有用である  
 20 ばかりでなく、HDLコレステロール上昇作用、LDLコレステロールおよび  
 ／またはVLDLコレステロールの減少作用、そして動脈硬化進展抑制やその  
 治療、また肥満抑制効果が期待され、血糖降下剤として糖尿病の治療や予防、  
 高血圧の改善、シンドロームXのリスクファクター軽減や虚血性心疾患の発症

予防にも有望であると考えられる。

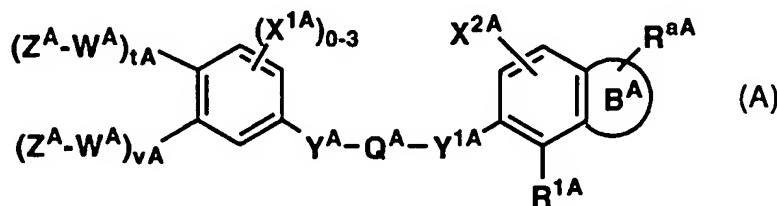
一方、PPAR $\delta$ 受容体を有意に活性化したりガンドやPPAR $\delta$ 受容体が関与する生物活性の報告は少ない。

PPAR $\delta$ は、ときにPPAR $\beta$ 、あるいはヒトの場合にはNUC1とも称  
 5 されている。これまでにPPAR $\delta$ の生物活性として、WO9601430号  
 明細書にはhNUC1B（ヒトNUC1と1アミノ酸異なるPPARサブタイ  
 プ）がヒトPPAR $\alpha$ や甲状腺ホルモンレセプターの転写活性を抑制できるこ  
 とが示されている。また、最近ではWO9728149号明細書において、  
 PPAR $\delta$ 蛋白質に高い親和性を有し、PPAR $\delta$ を有意に活性化する化合物  
 10 （アゴニスト）が見出され、さらにそれらの化合物がHDL（高密度リポ蛋白）  
 コレステロール上昇作用を有していることが報告された。従って、PPAR $\delta$   
 を活性化できるアゴニストには、HDLコレステロール上昇作用、それによる  
 動脈硬化進展抑制やその治療、脂質低下剤や血糖降下剤としての応用が期待さ  
 れ、さらには高脂血症の治療、血糖降下剤、糖尿病の治療やシンドロームXの  
 15 リスクファクターの軽減や虚血性心疾患の発症予防にも有用であると考えられ  
 る。

PPAR受容体調節剤に関する特許出願としては例えば、以下に示す5件の  
 特許出願（一部、発明の背景で挙げたものも含まれる。）が知られている。

（1）WO9727857号明細書には、一般式（A）

20



（式中、R<sup>A</sup>は水素原子、C1～6アルキル、C5～10アリール、およびC5～10ヘテロアリールから選択され、上記アルキル、アリールおよびヘテロア

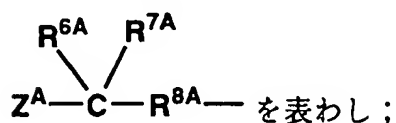
リールは1から3個の $R^aA$ で置換されていてもよい；

$R^1A$ は水素原子、 $C_1 \sim 15$ アルキル、 $C_2 \sim 15$ アルケニル、 $C_2 \sim 15$ アルキニルおよび $C_3 \sim 10$ シクロアルキルから選択され、上記アルキル、アルケニル、アルキニル、およびシクロアルキルは1から3個の $R^aA$ で置換されて

5 いてもよい；

$R^3A$ は水素原子、 $NHR^1A$ 、 $NH$ アシル、 $C_1 \sim 15$ アルキル、 $C_3 \sim 10$ シクロアルキル、 $C_2 \sim 15$ アルケニル、 $C_1 \sim 15$ アルコキシ、 $CO_2$ アルキル、 $OH$ 、 $C_2 \sim 15$ アルキニル、 $C_5 \sim 10$ アリール、 $C_5 \sim 10$ ヘテロアリールから選択され、上記アルキル、シクロアルキル、アルケニル、アルキニル、アリールおよびヘテロアリールは1から3個の $R^aA$ で置換されていてもよい；

( $Z^A-WA$ )は $Z^A-CR^6AR^7A-$ 、 $Z^A-CH=CH-$ 、または



$R^8A$ は $CR^6AR^7A$ 、 $O$ 、 $NR^6A$ および $S(O)_pA$ から選択され；

15  $R^6A$ と $R^7A$ はそれぞれ独立して、水素原子、 $C_1 \sim 6$ アルキルから選択され；  
 $B^A$ は下記1)～3)から選択される；

1) 0～2個の二重結合および $O$ 、 $S$ 、 $N$ から選択される、1個のヘテロ原子を含む5または6員のヘテロ環であり、ヘテロ原子は5または6員のヘテロ環のいかなる位置で置換されていてもよく、ヘテロ環は1から3個の $R^aA$ で置換

20 されていてもよい、

2) 0から2個の二重結合を含む炭素環であり、炭素環は5または6員のいかなる位置で、1から3個の $R^aA$ で置換されていてもよい、

3) 0～2個の二重結合および $O$ 、 $S$ 、 $N$ から選択される、3個のヘテロ原子を含む5または6員のヘテロ環であり、ヘテロ原子は5または6員のヘテロ環

25 のいかなる位置で置換されていてもよく、ヘテロ環は1から3個の $R^aA$ で置換



されていてもよい；

X<sup>1A</sup>とX<sup>2A</sup>はそれぞれ独立して、水素原子、OH、C<sup>1</sup>～C<sup>15</sup>アルキル、C<sup>2</sup>～C<sup>15</sup>アルケニル、C<sup>2</sup>～C<sup>15</sup>アルキニル、ハロゲン原子、OR<sup>3A</sup>、C<sup>5</sup>～C<sup>10</sup>アリール、C<sup>5</sup>～C<sup>10</sup>アラルキル、C<sup>5</sup>～C<sup>10</sup>ヘテロアリールおよびC<sup>1</sup>～C<sup>10</sup>アシルから選択され、上記アルキル、アルケニル、アルキニル、アリールおよびヘテロアリールは1から3個のR<sup>aA</sup>で置換されていてもよい；

R<sup>aA</sup>はハロゲン原子、アシル、アリール、ヘテロアリール、CF<sub>3</sub>、OCF<sub>3</sub>、  
 -O-、CN、NO<sub>2</sub>、R<sup>3A</sup>、OR<sup>3A</sup>、SR<sup>3A</sup>、=N(OR<sup>A</sup>)、  
 S(O)R<sup>3A</sup>、SO<sub>2</sub>R<sup>3A</sup>、NR<sup>3A</sup>AR<sup>3A</sup>、NR<sup>3A</sup>ACOR<sup>3A</sup>、  
 10 NR<sup>3A</sup>ACO<sub>2</sub>R<sup>3A</sup>、NR<sup>3A</sup>CON(R<sup>3A</sup>)<sub>2</sub>、NR<sup>3A</sup>SO<sub>2</sub>R<sup>3A</sup>、  
 COR<sup>3A</sup>、CO<sub>2</sub>R<sup>3A</sup>、CON(R<sup>3A</sup>)<sub>2</sub>、SO<sub>2</sub>N(R<sup>3A</sup>)<sub>2</sub>、  
 OCON(R<sup>3A</sup>)<sub>2</sub>から選択され、上記アリールおよびヘテロアリールは1から3個のハロゲン原子またはC<sup>1</sup>～C<sup>6</sup>アルキルで置換されていてもよい；

Y<sup>A</sup>はS(O)<sub>pA</sub>、-CH<sub>2</sub>-, -C(O)-、-C(O)NH-,  
 15 -NRA-, -O-, -SO<sub>2</sub>NH-, -NH-SO<sub>2</sub>-から選択され、

Y<sup>1A</sup>はOおよびCから選択され、

Z<sup>A</sup>はCO<sub>2</sub>R<sup>3A</sup>、R<sup>3A</sup>CO<sub>2</sub>R<sup>3A</sup>、CONHSO<sub>2</sub>Me、CONH<sub>2</sub>および5-(1H-テトラゾール)から選択され、

t<sup>A</sup>およびv<sup>A</sup>はそれぞれ独立して、0または1を表わし、t<sup>A</sup>+v<sup>A</sup>は1で  
 20 あり；

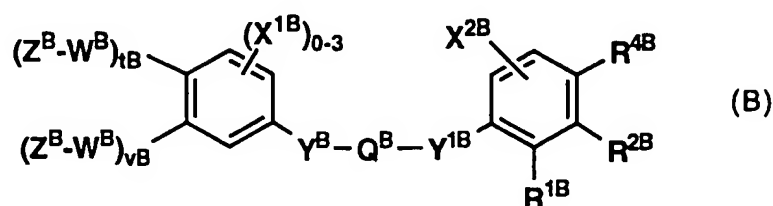
Q<sup>A</sup>は飽和または不飽和の直鎖の2～4のヒドロカーボンを表わし、

p<sup>A</sup>は0から2である。)

で示される化合物、またはそれらの医薬的に許容される塩がPPAR $\delta$ 受容体の調節剤であり、糖尿病、肥満、および高脂血症等の治療に有用であることが  
 25 記載されている。

(2) WO 9 7 2 8 1 3 7 号明細書にも、上記と同様の化合物が P P A R  $\delta$  受容体の調節剤であり、同様の疾患に有用であることが記載されている。

(3) WO 9 7 2 8 1 1 5 号明細書には、一般式 (B)



5

(式中、 $R^B$ は水素原子、 $C_1 \sim 6$ アルキル、 $C_5 \sim 10$ アリール、および $C_5 \sim 10$ ヘテロアリールから選択され、上記アルキル、アリールおよびヘテロアリールは1から3個の $R^aB$ で置換されていてもよい；

- 10  $R^{1B}$ は水素原子、 $C_1 \sim 15$ アルキル、 $C_2 \sim 15$ アルケニル、 $C_2 \sim 15$ アルキニルおよび $C_3 \sim 10$ シクロアルキルから選択され、上記アルキル、アルケニル、アルキニル、およびシクロアルキルは1から3個の $R^aB$ で置換されていてもよい；

- $R^{2B}$ は水素原子、 $C_1 \sim 15$ アルキル、アシル、 $C_2 \sim 15$ アルケニル、  
15  $OR^{3B}$ 、 $CO_2$ アルキル、 $C(O)R^{3B}$ 、 $OH$ 、 $-OC(O)R^{3B}$ 、 $C_2 \sim 15$ アルキニル、 $C_5 \sim 10$ アリール、 $C_5 \sim 10$ ヘテロアリールから選択され、上記アルキル、アルケニル、アルキニル、アリールおよびヘテロアリールは1から3個の $R^aB$ で置換されていてもよい；

- $R^{3B}$ は水素原子、 $NHR^{1B}$ 、 $NH$ アシル、 $C_1 \sim 15$ アルキル、 $C_2 \sim 15$   
20 アルケニル、 $C_1 \sim 15$ アルコキシ、 $CO_2$ アルキル、 $OH$ 、 $C_2 \sim 15$ アルキニル、 $C_5 \sim 10$ アリール、 $C_5 \sim 10$ ヘテロアリールから選択され、上記アルキル、アルケニル、アルキニル、アリールおよびヘテロアリールは1から3個の $R^aB$ で置換されていてもよい；

$R^4B$ は $R^2B$ 、 $-BB-R^5B$ または $\sim\overset{\overset{R^{3B}}{|}}{C}=Y^{2B}$ から選択されるが、  
 ただし、 $(Z^B-W^B-)$ が $Z^B-CR^6BR^7B-$ を表わし、 $Y^B$ がOを表わし、  
 かつ $R^4B$ が $R^2B$ を表わすとき、 $R^2B$ は、アセチル、水素原子、アルキル、  
 アルコキシ、アリールを表わさないか；

- 5 もしくは $(Z^B-W^B-)$ が $Z^B-CR^6BR^7B-$ を表わし、 $Y^B$ がOを表わし、

かつ $R^4B$ が $\sim\overset{\overset{R^{3B}}{|}}{C}=Y^{2B}$ を表わすとき、 $Y^{2B}$ は、Oを表わさないか、もしくは  
 $(Z^B-W^B-)$ が $Z^B-CR^6BR^7B-$ または

式  $Z^B-\overset{\overset{R^{6B}}{|}}{\underset{\underset{R^{7B}}{|}}{C}}-R^{8B}-$  (式中、 $R^{8B}$ は、Oを表わす。)を表わし、 $Y^B$ がSまたは  
 Oを表わし、かつ $R^4B$ が $-BB-R^5B$ を表わすとき、 $BB$ は、O、Sを表わ

- 10 さないものとし；

$R^5B$ はC5～10アリールおよびC5～10ヘテロアリールから選択され、上  
 記アリールおよびヘテロアリールは1から3個の $R^aB$ で置換されていてもよ  
 い；

$BB$ はO、S(O)<sub>p</sub>BおよびNR<sup>1</sup>Bから選択され；

- 15  $(Z^B-W^B-)$ は $Z^B-CR^6BR^7B-$ 、 $Z^B-CH=CH-$ 、または

$Z^B-\overset{\overset{R^{6B}}{|}}{\underset{\underset{R^{7B}}{|}}{C}}-R^{8B}-$ を表わし；

$R^8B$ は $CR^6BR^7B$ 、O、NR<sup>6</sup>BおよびS(O)<sub>p</sub>Bから選択され；

$R^6B$ と $R^7B$ はそれぞれ独立して、水素原子、C1～6アルキルから選択され；

$X^1B$ と $X^2B$ はそれぞれ独立して、水素原子、OH、C1～15アルキル、C

- 20 2～15アルケニル、C2～15アルキニル、ハロゲン原子、OR<sup>3</sup>B、C5～  
 10アリール、C5～10アラルキル、C5～10ヘテロアリールおよびC1  
 ～10アシルから選択され、上記アルキル、アルケニル、アルキニル、アリー

ルおよびヘテロアリールは1から3個の $R^aB$ で置換されていてもよい；

$R^aB$ はハロゲン原子、アシル、アリール、ヘテロアリール、 $CF_3$ 、 $OCF_3$ 、  
 $-O-$ 、 $CN$ 、 $NO_2$ 、 $R^3B$ 、 $OR^3B$ 、 $SR^3B$ 、 $S(O)R^3B$ 、  
 $SO_2R^3B$ 、 $NR^3BR^3B$ 、 $NR^3BCOR^3B$ 、 $NR^3BCO_2R^3B$ 、  
 5  $NR^3BCON(R^3B)_2$ 、 $NR^3BSO_2R^3B$ 、 $COR^3B$ 、 $CO_2R^3B$ 、  
 $CON(R^3B)_2$ 、 $SO_2N(R^3B)_2$ 、 $OCON(R^3B)_2$ から選択され、  
 上記アリールおよびヘテロアリールは1から3個のハロゲン原子またはC1～  
 6アルキルで置換されていてもよい；

$Y^B$ は $S(O)_pB$ 、 $-CH_2-$ 、 $-C(O)-$ 、 $-C(O)NH-$ 、  
 10  $-NR^B-$ 、 $-O-$ 、 $-SO_2NH-$ 、 $-NH SO_2-$ から選択され、

$Y^1B$ はO、 $NR^B$ およびCから選択され；

$Y^2B$ はO、N(C1～15)アルキル、N(CO<sub>2</sub>)アルキル、N-Oアルキ  
 ル、N-OアシルおよびN-OHから選択されるが、ただし、 $Y^2B$ がOを表わ  
 し、 $R^3B$ が $CH_3$ を表わす場合、 $n^B$ は2を表わすものとし、

15  $Z^B$ は $CO_2R^3B$ 、 $R^3BCO_2R^3B$ 、 $CONH SO_2R^B$ 、 $CONH_2$ およ  
 び5-(1H-テトラゾール)から選択され、

$t^B$ および $v^B$ はそれぞれ独立して、0または1を表わし、 $t^B + v^B$ は1で  
 あり；

$Q^B$ は飽和または不飽和の直鎖の2～4のハイドロカーボンを表わし、

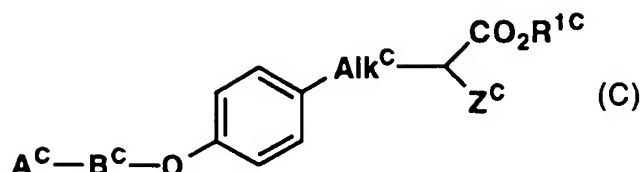
20  $p^B$ は0から2である。)

で示される化合物、またはそれらの医薬的に許容される塩がPPAR $\delta$ 受容体  
 の調節剤であり、同様の疾患に有用であることが記載されている。

(4) WO 9 7 2 8 1 4 9号明細書にも、上記一般式(A)、(B)で示さ  
 れる化合物と同様の化合物がPPAR $\delta$ 受容体の調節剤であり、同様の疾患に

25 有用であることが記載されている。

(5) WO 9 7 3 1 9 0 7 号明細書には、一般式 (C)



5 (式中、 $\text{A}^{\text{C}}$ はフェニル等であり、前記フェニルは一つまたはそれ以上のハロゲン原子、 $\text{C}1\sim6$ アルキル、 $\text{C}1\sim3$ アルコキシ、 $\text{C}1\sim3$ フルオロアルコキシ、ニトリルまたは $-\text{NR}^{7\text{C}}\text{R}^{8\text{C}}$  (式中、 $\text{R}^{7\text{C}}$ 、 $\text{R}^{8\text{C}}$ は独立して、水素原子または $\text{C}1\sim3$ アルキルを表わす。) で置換されてもよい；

$\text{B}^{\text{C}}$ は $\text{C}1\sim6$ アルキレン、 $-\text{M}^{\text{C}}-\text{C}1\sim6$ アルキレン、 $\text{C}1\sim6$ アルキレン  
10  $-\text{M}^{\text{C}}-\text{C}1\sim6$ アルキレン基 (基中、 $\text{M}^{\text{C}}$ は $\text{O}$ 、 $\text{S}$ または $\text{NR}^{2\text{C}}$ を表わす。) 等を表わし；

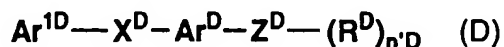
$\text{Alk}^{\text{C}}$ は $\text{C}1\sim3$ アルキレンを表わし；

$\text{R}^{1\text{C}}$ は水素原子または $\text{C}1\sim3$ アルキルを表わし；

$\text{Z}^{\text{C}}$ は $-(\text{C}1\sim3\text{アルキレン})$ フェニル、または $-\text{NR}^{3\text{C}}\text{R}^{4\text{C}}$ から選択さ  
15 れる。)

で示される化合物、またはそれらの医薬的に許容される塩が、PPAR $\gamma$ アゴニスト活性を有していることが記載されている (式中の基の説明は必要な部分を抜粋した。)

一方、縮合または非縮合ベンゼン化合物として、例えば (6) 特開昭 61-267532  
20 (対応ヨーロッパ公開 0 1 8 1 5 6 8) 号明細書には、一般式 (D)



(式中、 $\text{Ar}^{1\text{D}}$ は窒素、硫黄または酸素異項環または芳香族環を表わし；

$Ar^D$ はフェニル環または窒素、酸素または硫黄異項環を表わし；

$Ar^D$ および $Ar^{1D}$ は、H、 $CH_3$ 、低級アルキル、アリール、アールアルキル、ハロ、ヒドロキシ、低級アルコキシ、 $CF_3$ 、カルボキシ、アルキルカルボキシ、オキシ、ニトロ等によって完全に置換されていても、あるいは不完全に

5 置換されていてもよく；

$X^D$ は $-O(CHR^{1D})_{nD}-$ 、 $-NR^{2D}(CHR^{1D})_{nD}-$ 、アルキレン（主鎖中2つまでの炭素原子および4つまでの全炭素原子）、 $-CO-(CHR^{1D})_{n'D}-$ 、 $-CH(OH)-(CHR^{1D})_{nD}-$ 等を表わし、

10  $Z^D$ は、主鎖中10までの炭素原子および12までの全炭素原子および0～2つの二重結合を有するアルキレン鎖であり、該アルキレン鎖は、酸素、硫黄またはアミノ窒素原子を介して $Ar^D$ に連結されていてよく、

$n'D=1$ の時には、 $R^D$ は $=O$ 、 $OR^{3D}$ 、 $R^{1D}$ 、 $-COR^{4D}$ 等から選択され、；

$R^{1D}$ はHまたは $CH_3$ を表わし；

15  $R^{4D}$ は、 $OR^{2D}$ 等を表わし；

$R^{2D}$ はH、低級アルキル等を表わし；

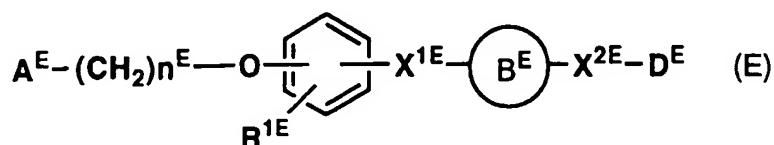
$nD=0$ または1；

$n'D=1\sim7$ 。）

で示される化合物およびその塩がリポキシゲナーゼ阻害活性に基づく抗炎症作用、抗アレルギー作用を有することが記載されている（式中の基の説明は必要な部分を抜粋した。）。

20

（7）WO 8 6 0 5 7 7 9号明細書には、一般式（E）

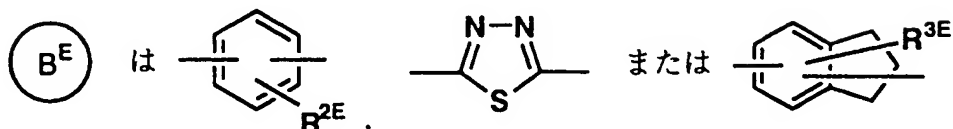


(式中、 $A^E$ は水素原子、フェニル、フェノキシを表わし、

$n^E$ は3から10までの整数を表わし、

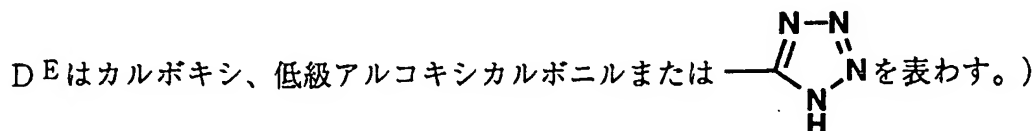
$R^1 E$ は水素原子または低級アルコキシを表わし、

5  $X^1 E$ は $-CH_2CH_2-$ 、 $-CH=CH-$ 等を表わし、



(式中、 $R^2 E$ は水素原子、ハロゲン、ニトロ、水酸基、低級アルコキシ等を表わし、 $R^3 E$ は水素原子、水酸基または低級アルコキシを表わす。) で示される基を表わし、

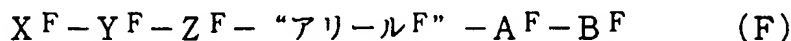
10  $X^2 E$ は $-CH=CH-$ または $-Y^3 E-Y^4 E-$ 基 (基中、 $Y^3 E$ は単結合、 $-O-$ 、 $-S-$ または $-NH-$ を表わし、 $Y^4 E$ はC1~6アルキルを表わす。) を表わし、



で示される化合物およびその塩がSRS拮抗作用に基づく抗アレルギー作用を

15 有することが記載されている (式中の基の説明は必要な部分を抜粋した。)

(8) 特表平 8-504194 (対応WO 9 4 1 2 1 8 1) 号明細書には、一般式 (F)



20 (式中、“アリール” $^F$ は0、1、2、3または4個のN原子を含み、置換基を持たないかまたは $R^5 F$ で置換された単環式芳香族6員環系であり；

$X^F$ はN、O、Sから選択された0、1、2、3または4個のヘテロ原子を含み、置換基を持たないかまたは $R^1 F$ 、 $R^2 F$ 、 $R^3 F$ もしくは $R^4 F$ で置換された単

環式または多環式の芳香族または非芳香族 4～10 員環系等であり、ここで

$R^1F$ 、 $R^2F$ 、 $R^3F$  および  $R^4F$  は、水素、C1～10 アルキル、C1～4 アルコキシ C0～6 アルキル等から成る群から独立して選択され；

$YF$  は C0～8 アルキル、C0～8 アルキル-O-C0～8 アルキル、

- 5 C0～8 アルキル-SO<sub>nF</sub>-C0～8 アルキル、

(CH<sub>2</sub>)<sub>0-6</sub>-NR<sup>3F</sup>-(CH<sub>2</sub>)<sub>0-6</sub> 等であり、ここで  $nF$  は 0～2 の整数であり；

$ZF$  および  $AF$  は (CH<sub>2</sub>)<sub>mF</sub>、(CH<sub>2</sub>)<sub>mF</sub>O(CH<sub>2</sub>)<sub>nF</sub>、(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>

$FN R^3F$  (CH<sub>2</sub>)<sub>nF</sub>、(CH<sub>2</sub>)<sub>mF</sub>SO<sub>2</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>nF</sub>、(CH<sub>2</sub>)<sub>mF</sub>

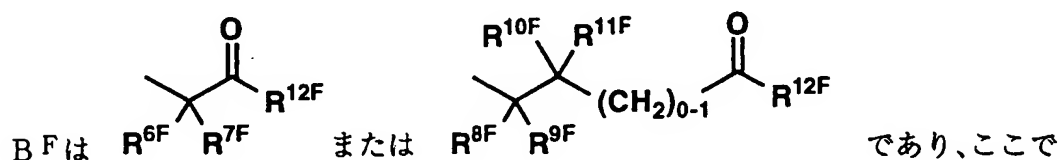
- 10 S (CH<sub>2</sub>)<sub>nF</sub>、(CH<sub>2</sub>)<sub>mF</sub>SO (CH<sub>2</sub>)<sub>nF</sub> 等から独立して選択され、

ここで、 $mF$  および  $nF$  は 0～6 から独立して選択される整数であり、ただし

$AF$  が (CH<sub>2</sub>)<sub>mF</sub> であるとき、 $ZF$  および  $AF$  と結合した“アリアルF”環は少なくとも 1 個のヘテロ原子を含まなければならず；

$R^5F$  は水素、C1～6 アルキル、C0～6 アルキルオキシ C0～6 アルキル、

- 15 ハロゲン等であり；



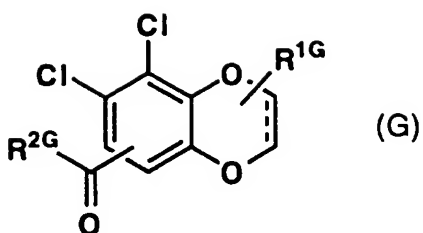
$R^6F$ 、 $R^7F$ 、 $R^8F$ 、 $R^9F$ 、 $R^{10F}$  および  $R^{11F}$  は、水素、C1～8 アルキル等から独立して選択され、

$R^{12F}$  はヒドロキシ、C1～8 アルキルオキシ等から選択される。) で示され

- 20 る化合物および医薬的に許容可能なその塩がフィブリノーゲンレセプターアンタゴニスト活性に基づく血小板凝集抑制作用を有し、血栓症に有効であることが記載されている (式中の基の説明は必要な部分を抜粋した。)

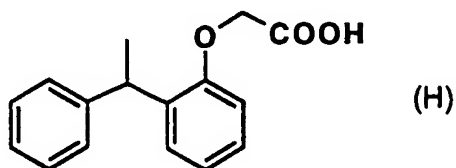
(9) 特開昭 61-118380 号明細書には、一般式 (G)





(式中、R<sup>1</sup>Gは保護されていてもよいヒドロキシメチルもしくはカルボキシ、  
R<sup>2</sup>Gは水素、直鎖状もしくは分岐状低級アルキルもしくは低級アルケニル、C  
5 4～7環状アルキル、置換基を有してもよいフェニル、フェニル低級アルキル、  
ヒドロキシ、チエニルまたはフリル、破線は二重結合の存在もしくは不存在を  
表わす。)で示される化合物が降圧利尿作用を有することが記載されている。

また、市販されている試薬として、例えば(10)式(H)



10

で示される2-(1-フェニルエチル)フェノキシ酢酸(Sailor社製)が知られ  
ている。

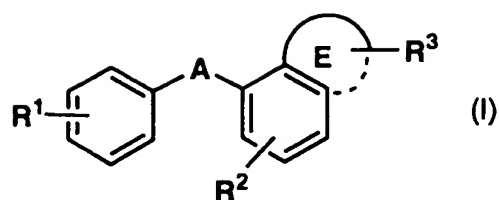
15

#### 発明の開示

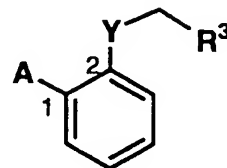
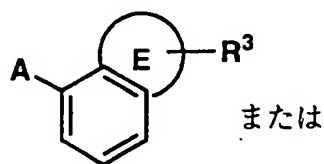
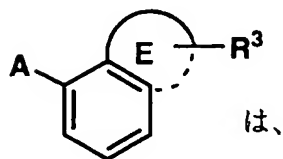
本発明者らは、PPAR受容体の制御作用を有する化合物を見出すべく鋭意  
研究を行なった結果、一般式(I)で示される化合物が目的を達成すること  
を見出し、本発明を完成した。

本発明は、

20 (1) 一般式(I)



(式中、 $R^1$  および  $R^2$  はそれぞれ独立して、水素原子、 $C_1 \sim 8$  アルキル基、 $C_1 \sim 4$  アルコキシ基、ハロゲン原子、ニトロ基、またはトリフルオロメチル基を表わし、



(各式中、 $A$  は直鎖の  $C_1 \sim 3$  アルキレン基、 $-CO-$  基または  $-CH(OH)-$  基を表わし、

$R^3$  は  $-COOR^5$  基 (基中、 $R^5$  は水素原子または  $C_1 \sim 4$  アルキル基を表わす。)、または  $1H$ -テトラゾール-5-イル基を表わし、



- 1)  $8 \sim 11$  員の飽和または不飽和の二環式炭素環基、または
  - 2) 硫黄原子、酸素原子および／または窒素原子から選択されるヘテロ原子を  $1 \sim 3$  個含有する、飽和または不飽和の  $8 \sim 11$  員の二環式ヘテロ環基 (この環はさらにオキソ、チオキソ基で置換されていてもよい。) を表わし、
- $Y$  は、 $-O-$ 、 $-S-$  または  $-NR^7-$  基 (基中、 $R^7$  は水素原子または  $C_1 \sim 4$  アルキル基を表わす。) を表わす。) で示される基を表わす。)
- で示される縮合または非縮合ベンゼン化合物、それらの非毒性塩、それらの酸付加塩、またはそれらの水和物、

(2) それらを有効成分として含有するペルオキシソーム増殖薬活性化受容体制御剤、および

(3) それらの製造方法に関する。

5

### 発明の詳細な説明

本発明においては、特に指示しない限り異性体はこれをすべて包含する。例えば、アルキル基、アルキレン基、およびアルコキシ基には直鎖のもの、分岐鎖のものが含まれる。また、分岐鎖のアルキル基が存在する場合等の不斉炭素原子の存在により生ずる異性体基も含まれる。

- 10 一般式 (I) 中、 $R^5$  および  $R^7$  によって表わされる  $C_1 \sim 4$  アルキル基とは、メチル、エチル、プロピル、ブチル基およびこれらの異性体基である。

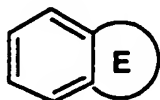
一般式 (I) 中、 $R^1$  および  $R^2$  によって表わされる  $C_1 \sim 8$  アルキル基とは、メチル、エチル、プロピル、ブチル、ペンチル、ヘキシル、ヘプチル、オクチル基およびこれらの異性体基である。

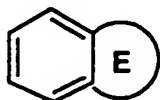
- 15 一般式 (I) 中、 $R^1$  および  $R^2$  によって表わされる  $C_1 \sim 4$  アルコキシ基とは、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ基およびこれらの異性体基である。

一般式 (I) 中、 $R^1$  および  $R^2$  によって表わされるハロゲン原子とは、フッ素、塩素、臭素およびヨウ素原子である。

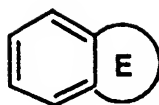
- 20 一般式 (I) 中、 $A$  によって表わされる直鎖の  $C_1 \sim 3$  アルキレン基とは、メチレン、エチレン、トリメチレン基であり、好ましくは、メチレン基である。

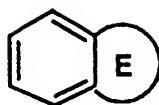
$A$  として好ましくは、メチレン基、 $-CO-$  基であり、より好ましくは、 $-CO-$  基である。



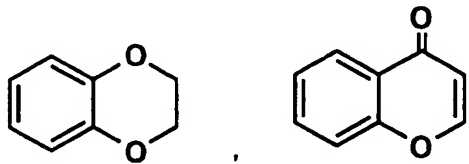
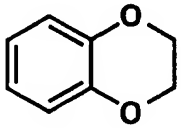
- 一般式 (I) 中、 によって表わされる 8 ~ 11 員の飽和または不飽和の二環式炭素環基としては、例えば、ペンタレン、インデン、ナフタレン、ジヒドロインデン、ジヒドロナフタレン、テトラヒドロナフタレン等が挙げら
- 25

れる。

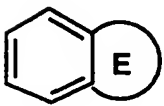
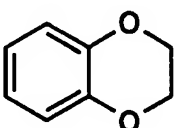
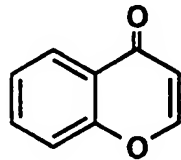
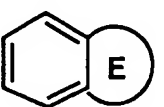
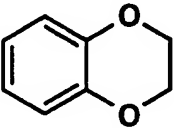


- 一般式 (I) 中、によって表わされる、硫黄原子、酸素原子および／または窒素原子から選択されるヘテロ原子を1～3個含有する、飽和または不飽和の8～11員の二環式ヘテロ環基（この環はさらにオキシ、チオキシ
- 5 基で置換されていてもよい。）としては、例えば、ベンゾフラン、ジヒドロベンゾフラン、イソベンゾフラン、ジヒドロイソベンゾフラン、ベンゾチオフェン、ジヒドロベンゾチオフェン、イソベンゾチオフェン、ジヒドロイソベンゾチオフェン、インドール、インドリン、イソインドール、イソインドリン、ベンゾオキサゾール、ジヒドロベンゾオキサゾール、イソベンゾオキサゾール、
- 10 ジヒドロイソベンゾオキサゾール、ベンゾチアゾール、ジヒドロベンゾチアゾール、イソベンゾチアゾール、ジヒドロイソベンゾチアゾール、ベンズイミダゾール、ジヒドロベンズイミダゾール、インダゾール、ジヒドロインダゾール、ベンゾフラザン、ジヒドロベンゾフラザン、クロメン、クロマン、イソクロメン、イソクロマンキノリン、ジヒドロキノリン、テトラヒドロキノリン、イソ
- 15 キノリン、ジヒドロイソキノリン、テトラヒドロイソキノリン、キナゾリン、ジヒドロキナゾリン、テトラヒドロキナゾリン、シンノリン、ジヒドロシンノリン、テトラヒドロシンノリン、キノキサリン、ジヒドロキノキサリン、テトラヒドロキノキサリン、フタラジン、ジヒドロフタラジン、テトラヒドロフタラジン、ベンズモルホリン、ベンズチオモルホリン、ジオキサインダン、ジチ
- 20 アナフタレン、ジヒドロジチアナフタレン、ベンゾアゼピン、ジヒドロベンゾアゼピン、テトラヒドロベンゾアゼピン、ベンゾジアゼピン、ジヒドロベンゾジアゼピン、テトラヒドロベンゾジアゼピン、ベンゾオキセピン、ジヒドロベンゾオキセピン、テトラヒドロベンゾオキセピン、ベンゾジオキセピン、ジヒドロベンゾジオキセピン、テトラヒドロベンゾジオキセピン、ベンゾジオキサ
- 25 ン、ベンゾチアイン、ジヒドロベンゾチアイン、ベンゾチエピン、ジヒドロベンゾチエピン、テトラヒドロベンゾチエピン、ベンゾジチエピン、ジヒドロベ

ンゾジチエピン、テトラヒドロベンゾジチエピン、ベンズオキサジン、ジヒドロベンズオキサジン、ベンズオキサゼピン、ジヒドロベンズオキサゼピン、テトラヒドロベンズオキサゼピン、ベンゾチアアゼピン、ジヒドロベンゾチアアゼピン、テトラヒドロベンゾチアアゼピン等が挙げられ、上記ヘテロ環基はオキソ、チオキソ基で置換されていてもよい。

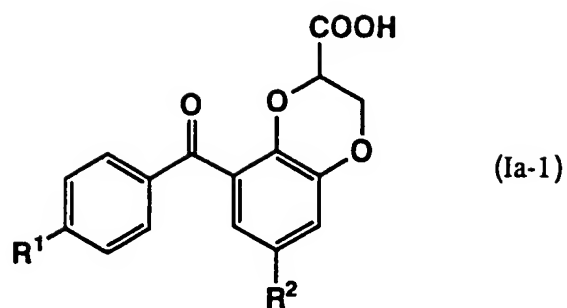
好ましいヘテロ環基としては、  
  
 が挙げられ、より好ましいヘテロ環基は、  
  
 で示される 1, 4-ベンゾジオキサンである。

一般式 (I) で示される化合物のうち、好ましい化合物としては、

10  が ,  を表わす化合物が挙げられ、より好ましくは、  
 が  を表わす化合物である。これらのうち、A がメチレン基、-CO-基である化合物がより好ましく、A が -CO-基である化合物が最も好ましい。

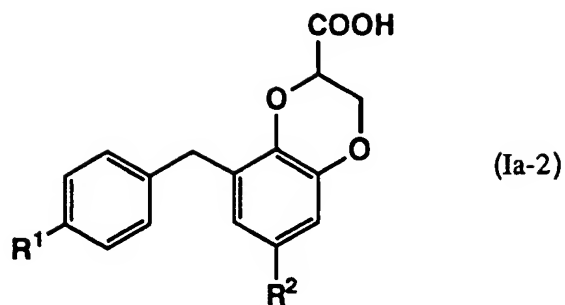
15 具体的な化合物としては、以下の表 1～8 に記載した化合物、それらの非毒性塩、それらの酸付加塩、それらの水和物および実施例に記載した化合物が挙げられる。なお、以下に示す具体的な化合物は、不斉炭素の存在によって生じる異性体、すなわち、R 体、S 体、および R S 体も含むものとする。また、以下の各表中、Me はメチル基を表わし、Me O はメトキシ基を表わす。

表 1



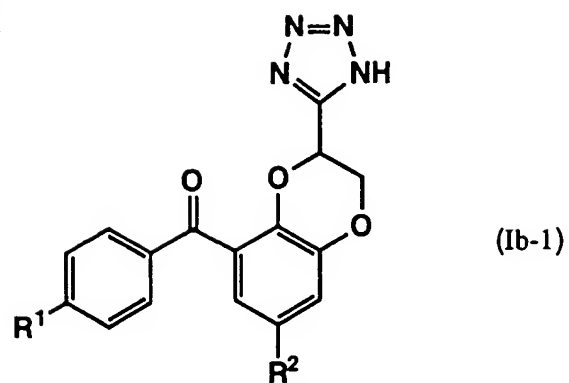
番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>
1	MeO	Me	16	MeO	CF <sub>3</sub>
2	NO <sub>2</sub>	Me	17	NO <sub>2</sub>	CF <sub>3</sub>
3	CF <sub>3</sub>	Me	18	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>
4	F	Me	19	F	CF <sub>3</sub>
5	Cl	Me	20	Cl	CF <sub>3</sub>
6	MeO	MeO	21	MeO	F
7	NO <sub>2</sub>	MeO	22	NO <sub>2</sub>	F
8	CF <sub>3</sub>	MeO	23	CF <sub>3</sub>	F
9	F	MeO	24	F	F
10	Cl	MeO	25	Cl	F
11	MeO	NO <sub>2</sub>	26	MeO	Cl
12	NO <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub>	27	NO <sub>2</sub>	Cl
13	CF <sub>3</sub>	NO <sub>2</sub>	28	CF <sub>3</sub>	Cl
14	F	NO <sub>2</sub>	29	F	Cl
15	Cl	NO <sub>2</sub>	30	Cl	Cl

表 2



番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>
1	MeO	Me	16	MeO	CF <sub>3</sub>
2	NO <sub>2</sub>	Me	17	NO <sub>2</sub>	CF <sub>3</sub>
3	CF <sub>3</sub>	Me	18	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>
4	F	Me	19	F	CF <sub>3</sub>
5	Cl	Me	20	Cl	CF <sub>3</sub>
6	MeO	MeO	21	MeO	F
7	NO <sub>2</sub>	MeO	22	NO <sub>2</sub>	F
8	CF <sub>3</sub>	MeO	23	CF <sub>3</sub>	F
9	F	MeO	24	F	F
10	Cl	MeO	25	Cl	F
11	MeO	NO <sub>2</sub>	26	MeO	Cl
12	NO <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub>	27	NO <sub>2</sub>	Cl
13	CF <sub>3</sub>	NO <sub>2</sub>	28	CF <sub>3</sub>	Cl
14	F	NO <sub>2</sub>	29	F	Cl
15	Cl	NO <sub>2</sub>	30	Cl	Cl

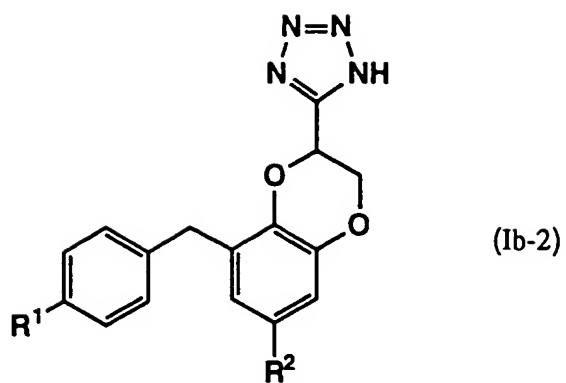
表 3



番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>
1	MeO	Me	16	MeO	CF <sub>3</sub>
2	NO <sub>2</sub>	Me	17	NO <sub>2</sub>	CF <sub>3</sub>
3	CF <sub>3</sub>	Me	18	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>
4	F	Me	19	F	CF <sub>3</sub>
5	Cl	Me	20	Cl	CF <sub>3</sub>
6	MeO	MeO	21	MeO	F
7	NO <sub>2</sub>	MeO	22	NO <sub>2</sub>	F
8	CF <sub>3</sub>	MeO	23	CF <sub>3</sub>	F
9	F	MeO	24	F	F
10	Cl	MeO	25	Cl	F
11	MeO	NO <sub>2</sub>	26	MeO	Cl
12	NO <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub>	27	NO <sub>2</sub>	Cl
13	CF <sub>3</sub>	NO <sub>2</sub>	28	CF <sub>3</sub>	Cl
14	F	NO <sub>2</sub>	29	F	Cl
15	Cl	NO <sub>2</sub>	30	Cl	Cl

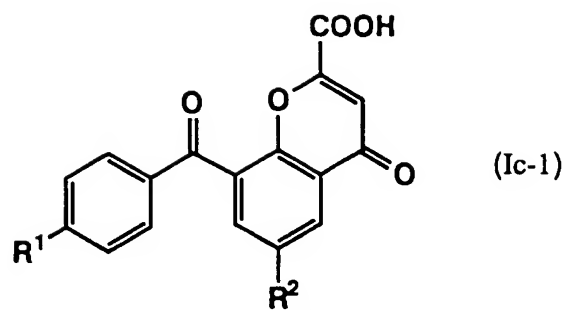


表 4



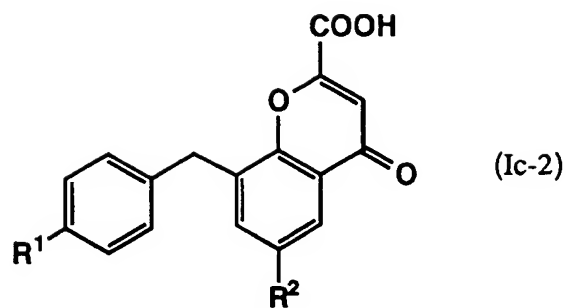
番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>
1	MeO	Me	16	MeO	CF <sub>3</sub>
2	NO <sub>2</sub>	Me	17	NO <sub>2</sub>	CF <sub>3</sub>
3	CF <sub>3</sub>	Me	18	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>
4	F	Me	19	F	CF <sub>3</sub>
5	Cl	Me	20	Cl	CF <sub>3</sub>
6	MeO	MeO	21	MeO	F
7	NO <sub>2</sub>	MeO	22	NO <sub>2</sub>	F
8	CF <sub>3</sub>	MeO	23	CF <sub>3</sub>	F
9	F	MeO	24	F	F
10	Cl	MeO	25	Cl	F
11	MeO	NO <sub>2</sub>	26	MeO	Cl
12	NO <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub>	27	NO <sub>2</sub>	Cl
13	CF <sub>3</sub>	NO <sub>2</sub>	28	CF <sub>3</sub>	Cl
14	F	NO <sub>2</sub>	29	F	Cl
15	Cl	NO <sub>2</sub>	30	Cl	Cl

表 5



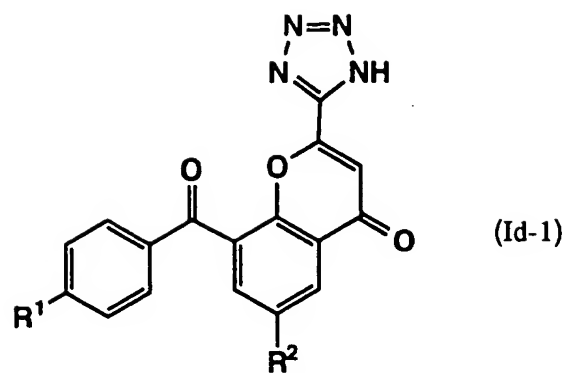
番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>
1	MeO	Me	16	MeO	CF <sub>3</sub>
2	NO <sub>2</sub>	Me	17	NO <sub>2</sub>	CF <sub>3</sub>
3	CF <sub>3</sub>	Me	18	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>
4	F	Me	19	F	CF <sub>3</sub>
5	Cl	Me	20	Cl	CF <sub>3</sub>
6	MeO	MeO	21	MeO	F
7	NO <sub>2</sub>	MeO	22	NO <sub>2</sub>	F
8	CF <sub>3</sub>	MeO	23	CF <sub>3</sub>	F
9	F	MeO	24	F	F
10	Cl	MeO	25	Cl	F
11	MeO	NO <sub>2</sub>	26	MeO	Cl
12	NO <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub>	27	NO <sub>2</sub>	Cl
13	CF <sub>3</sub>	NO <sub>2</sub>	28	CF <sub>3</sub>	Cl
14	F	NO <sub>2</sub>	29	F	Cl
15	Cl	NO <sub>2</sub>	30	Cl	Cl

表 6



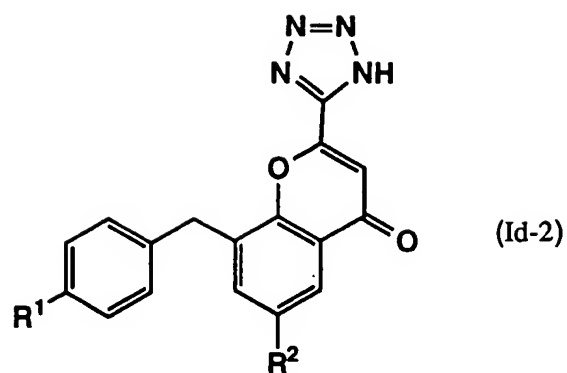
番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>
1	MeO	Me	16	MeO	CF <sub>3</sub>
2	NO <sub>2</sub>	Me	17	NO <sub>2</sub>	CF <sub>3</sub>
3	CF <sub>3</sub>	Me	18	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>
4	F	Me	19	F	CF <sub>3</sub>
5	Cl	Me	20	Cl	CF <sub>3</sub>
6	MeO	MeO	21	MeO	F
7	NO <sub>2</sub>	MeO	22	NO <sub>2</sub>	F
8	CF <sub>3</sub>	MeO	23	CF <sub>3</sub>	F
9	F	MeO	24	F	F
10	Cl	MeO	25	Cl	F
11	MeO	NO <sub>2</sub>	26	MeO	Cl
12	NO <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub>	27	NO <sub>2</sub>	Cl
13	CF <sub>3</sub>	NO <sub>2</sub>	28	CF <sub>3</sub>	Cl
14	F	NO <sub>2</sub>	29	F	Cl
15	Cl	NO <sub>2</sub>	30	Cl	Cl

表 7



番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>
1	MeO	Me	16	MeO	CF <sub>3</sub>
2	NO <sub>2</sub>	Me	17	NO <sub>2</sub>	CF <sub>3</sub>
3	CF <sub>3</sub>	Me	18	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>
4	F	Me	19	F	CF <sub>3</sub>
5	Cl	Me	20	Cl	CF <sub>3</sub>
6	MeO	MeO	21	MeO	F
7	NO <sub>2</sub>	MeO	22	NO <sub>2</sub>	F
8	CF <sub>3</sub>	MeO	23	CF <sub>3</sub>	F
9	F	MeO	24	F	F
10	Cl	MeO	25	Cl	F
11	MeO	NO <sub>2</sub>	26	MeO	Cl
12	NO <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub>	27	NO <sub>2</sub>	Cl
13	CF <sub>3</sub>	NO <sub>2</sub>	28	CF <sub>3</sub>	Cl
14	F	NO <sub>2</sub>	29	F	Cl
15	Cl	NO <sub>2</sub>	30	Cl	Cl

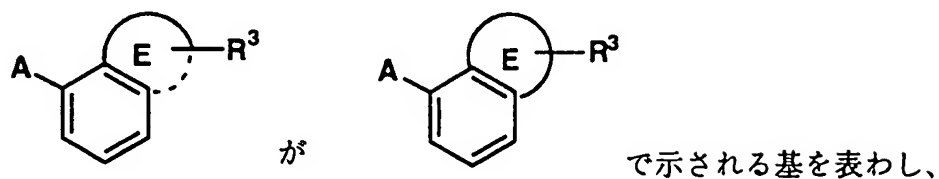
**表 8**



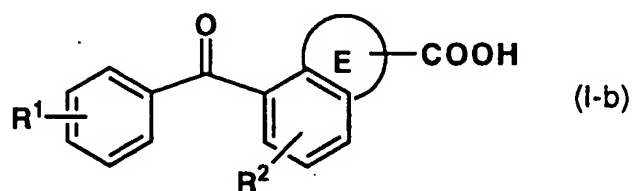
番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>
1	MeO	Me	16	MeO	CF <sub>3</sub>
2	NO <sub>2</sub>	Me	17	NO <sub>2</sub>	CF <sub>3</sub>
3	CF <sub>3</sub>	Me	18	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>
4	F	Me	19	F	CF <sub>3</sub>
5	Cl	Me	20	Cl	CF <sub>3</sub>
6	MeO	MeO	21	MeO	F
7	NO <sub>2</sub>	MeO	22	NO <sub>2</sub>	F
8	CF <sub>3</sub>	MeO	23	CF <sub>3</sub>	F
9	F	MeO	24	F	F
10	Cl	MeO	25	Cl	F
11	MeO	NO <sub>2</sub>	26	MeO	Cl
12	NO <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub>	27	NO <sub>2</sub>	Cl
13	CF <sub>3</sub>	NO <sub>2</sub>	28	CF <sub>3</sub>	Cl
14	F	NO <sub>2</sub>	29	F	Cl
15	Cl	NO <sub>2</sub>	30	Cl	Cl

## [本発明化合物の製造方法]

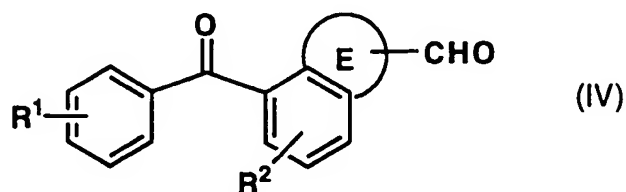
(a) 一般式 (I) で示される本発明化合物のうち、



- 5  $R^3$  が  $-\text{COOH}$  基であり、かつ A が  $-\text{CO}-$  基で示される化合物、すなわち一般式 (I-b)



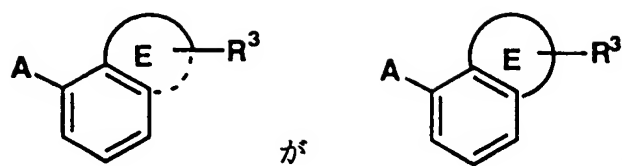
- 10 (式中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。) で示される本発明化合物は、一般式 (IV)



- 15 で示される化合物を酸化反応に付すことにより製造することができる。

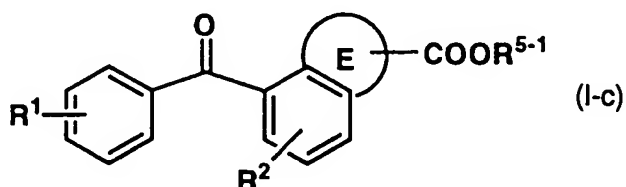
上記酸化反応は、例えば一般的によく知られているジョーンズ酸化等により、行なうことができる。

(b) 一般式 (I) で示される化合物のうち、



で示される基を表わし、

$R^3$ が $-\text{COOR}^{5-1}$ 基（基中、 $R^{5-1}$ はC1～4アルキルを表わす。）であり、かつAが $-\text{CO}-$ 基で示される化合物、すなわち一般式（I-c）



5

（式中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。）で示される本発明化合物は、一般式（I-b）で示される化合物をエステル化反応に付すことにより製造することができる。

- 10 酸をエステルに変換する反応（エステル化反応）は公知であり、例えば、
- （1）ジアゾアルカンを用いる方法、
  - （2）アルキルハライドを用いる方法、
  - （3）ジメチルホルムアミド-ジアルキルアセタールを用いる方法、
  - （4）相当するアルカノールと反応させる方法
- 15 等が挙げられる。

これらの反応を具体的に説明すると、

- （1）ジアゾアルカンを用いる方法は、例えば、相当するジアゾアルカンを用いて不活性有機溶媒（ジエチルエーテル、酢酸エチル、塩化メチレン、アセトン、メタノール、エタノール等）中、 $-10^{\circ}\text{C}$ ～ $40^{\circ}\text{C}$ の温度で行なわれる。
- 20 （2）アルキルハライドを用いる方法は、例えば、有機溶媒（アセトン、ジメチルホルムアミド（DMF）、N,N-ジメチルアセトアミド、ジメチルスルホキシド（DMSO）等）中、塩基（炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸水素カリウム、炭酸水素ナトリウム等）の存在下、相当するアルキルハライドを

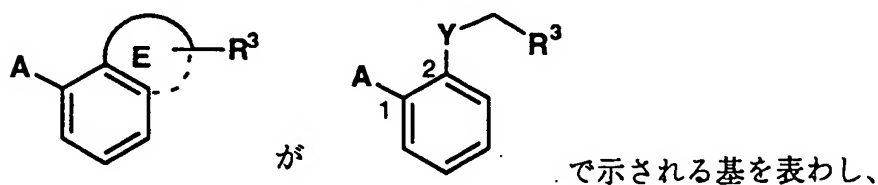
用いて、 $-10^{\circ}\text{C} \sim 40^{\circ}\text{C}$ の温度で行なわれる。

(3) DMF—ジアルキルアセタールを用いる方法は、例えば、不活性有機溶媒（ベンゼン、トルエン等）中、相当するDMF—ジアルキルアセタールを用いて、 $-10^{\circ}\text{C} \sim 40^{\circ}\text{C}$ の温度で行なわれる。

- 5 (4) 相当するアルコールと反応させる方法は、例えば、相当するアルコール中、酸（塩酸、硫酸、p—トルエンスルホン酸、塩化水素ガス等）または縮合剤（ジシクロヘキシルカルボジイミド（DCC）、ピバロイルハライド、アリールスルホニルハライド、アルキルスルホニルハライド等）を用いて行なわれる。

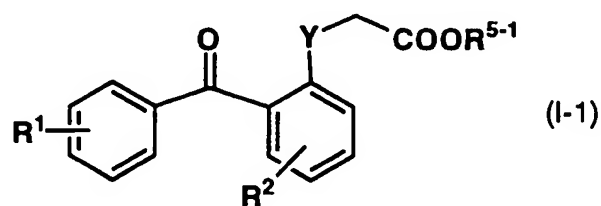
- 10 もちろん、これらの反応は、反応に関与しない不活性有機溶媒（テトラヒドロフラン（THF）、塩化メチレン等）を加えて行なってよい。

(c) 一般式（I）で示される本発明化合物のうち、



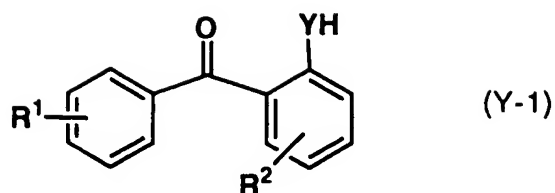
$R^3$ が $-\text{COOR}^{5-1}$ 基（基中、 $R^{5-1}$ はC1～4アルキルを表わす。）であ

- 15 り、かつAが $-\text{CO}-$ 基で示される化合物、すなわち一般式（I-1）



- (式中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。)で示される本発明化合物  
20 は、一般式（Y-1）





(式中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。) で示される化合物と一般式 (Y-2)

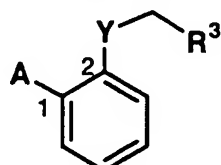
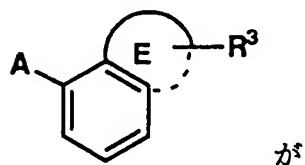
5



(式中、X<sup>1</sup>はハロゲン原子を表わし、その他の記号は前記と同じ意味を表わす。) で示される化合物を反応させることにより製造することができる。

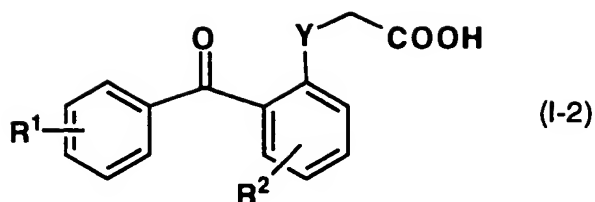
- 10 この反応は、一般式 (Y-1) で示される化合物の YH 基が -SH 基または -OH 基である場合には、不活性有機溶媒 (テトラヒドロフラン (THF)、ジエチルエーテル、塩化メチレン、クロロホルム、四塩化炭素、ペンタン、ヘキサン、ベンゼン、トルエン、ジメチルホルムアミド (DMF)、ジメチルスルホキシド (DMSO)、ヘキサメチルホスファアミド (HMPA) 等) 中、
- 15 塩基 (水素化ナトリウム、炭酸カリウム、トリエチルアミン、ピリジン、ヨウ化ナトリウム、炭酸セシウム等) の存在下、0 ~ 80℃で行なわれる。一般式 (Y-1) で示される化合物の YH 基が -NHR<sup>7</sup> 基である場合には、上記のような不活性有機溶媒中、または無溶媒で必要によりトリエチルアミン等の 3 級アミンの存在下、0 ~ 80℃で行なわれる。

- 20 (d) 一般式 (I) で示される本発明化合物のうち、



R<sup>3</sup> が -COOH 基であり、かつ A が -CO- 基で示される化合物、すなわち

一般式 (I-2)

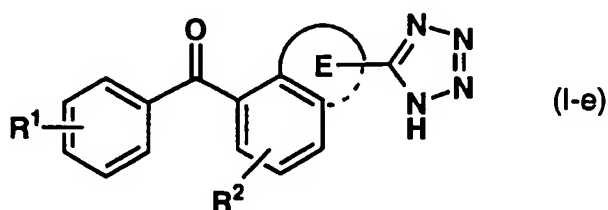


- 5 (基中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。)で示される化合物は、一般式 (I-1) で示される化合物をケン化反応に付すことにより製造することができる。

上記ケン化反応は、公知の反応であり、例えば、水と混和しうる有機溶媒 (THF、ジオキサン、エタノール、メタノール等) 中、アルカリ (水酸化カリウム、水酸化ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム等) の水溶液を用いて行なわれる。

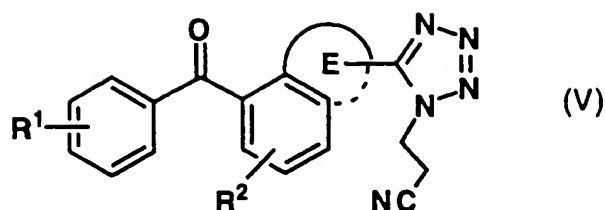
(e) 一般式 (I) で示される本発明化合物のうち、R³が1H-テトラゾール-5-イル基を表わし、かつAが-CO-基で示される化合物、すなわち一般式 (I-e)

15



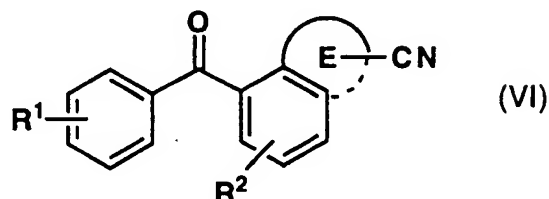
(式中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。)で示される本発明化合物は、一般式 (V)

20



(式中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。) で示される化合物をアルカリで処理するか、または

5 一般式 (VI)



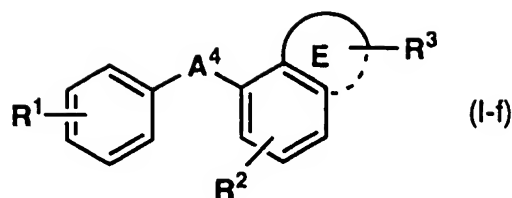
(式中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。) で示される化合物をアジドと反応させることにより製造することができる。

上記のアルカリで処理する反応は公知であり、例えば、水と混和しうる不活性有機溶媒（メタノール、エタノール、ジオキサン等）中、アルカリ（水酸化カリウム、水酸化ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム等）の水溶液を用いて、0～50℃で反応させることにより行なわれる。

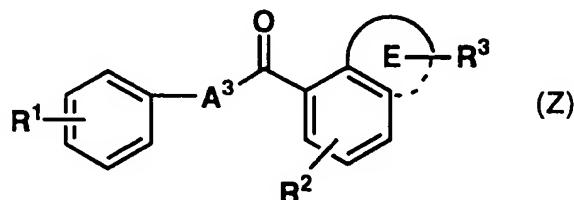
15 上記のシアノ基をアジドと反応させ、1H-テトラゾール-5-イル基に誘導する反応は公知であり、例えば、無水条件下、不活性有機溶媒（ジメチルホルムアミド、N-メチルピロリドン等）中、弱酸（ピリジウムクロリド、塩化アンモニウム、ジメチルアニリンの塩酸塩等）の存在下、アジド（アジ化ナトリウム、アジ化リチウム、アジ化カリウム等）を用いて加熱することにより行なわれる。

(f) 一般式 (I) で示される本発明化合物のうち、Aが直鎖のC1～3アルキレン基および-CH(OH)-基で示される化合物、すなわち一般式

(I-f)



- 5 (式中、 $A^4$ は直鎖のC1～3アルキレン基または $-CH(OH)-$ 基を表わし、その他の記号は前記と同じ意味を表わす。)で示される本発明化合物は、先述した一般式(I-b)、(I-c)、(I-e)、(I-1)、(I-2)で示される化合物、および一般式(Z)



10

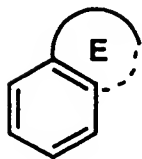
(式中、 $A^3$ は直鎖のC1～2アルキレン基を表わし、その他の記号は前記と同じ意味を表わす。)で示される化合物を還元反応に付すことにより製造することができる。

- 15 まず、 $A^4$ が $-CH(OH)-$ 基である化合物、および相当する基が $-A^3-CH(OH)-$ 基(基中、 $A^3$ は前記と同じ意味を表わす。)である化合物は、カルボニル基を水酸基に還元する公知の反応を用いて得られる。この反応は、水素雰囲気下、有機溶媒(メタノール、エタノール、THF、酢酸等)中、触媒(パラジウム炭素、パラジウム、白金黒、ニッケル等)を用いて、  
20 ～40℃の温度で行なわれる。

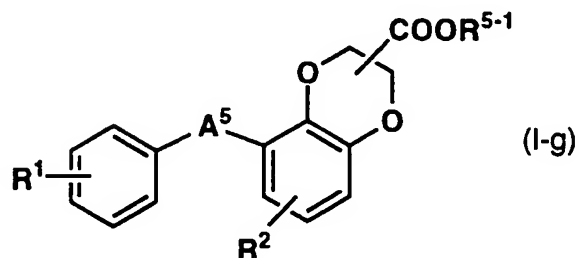
また、 $A^4$ が直鎖のC1～3アルキレン基である化合物は、上記で得られた水酸基を有する化合物を、さらに還元反応に付すことにより得られる。この反応

は、例えば、水素源にギ酸アンモニウム等を用いて、有機溶媒（メタノール、エタノール、THF、酢酸等）中、触媒（パラジウム炭素、パラジウム、白金黒、ニッケル等）を用いて、40～110℃の温度で行なわれる。

(g) 一般式 (I) で示される化合物のうち、

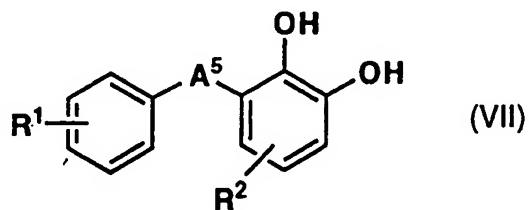


- 5      が 1, 4-ベンゾジオキサン環であり、かつ  $R^3$  が  $-COOR^{5-1}$  基（基中、 $R^{5-1}$  は前記と同じ意味を表わす。）であり、かつ A が直鎖の C1～3 アルキレン基または  $-CO-$  基で示される化合物、すなわち一般式 (I-g)



10

（式中、 $A^5$  は直鎖の C1～3 アルキレン基または  $-CO-$  基を表わし、その他の記号は前記と同じ意味を表わす。）で示される本発明化合物は、一般式 (VII)



15

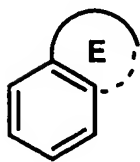
（式中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。）で示される化合物と一般式 (VIII)



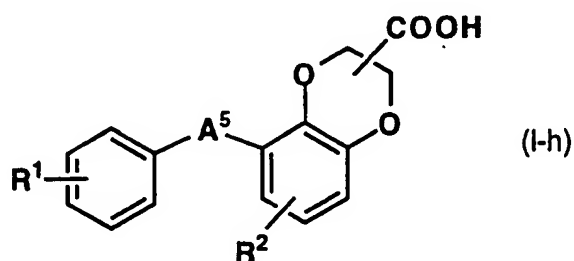
(式中、Xはハロゲン原子を表わし、その他の記号は前記と同じ意味を表わす。) で示される化合物を反応させることにより製造することができる。

上記反応は公知であり、例えば、不活性有機溶媒 (THF、ジエチルエーテル、塩化メチレン、クロロホルム、四塩化炭素、ペンタン、ヘキサン、ベンゼン、トルエン、ジメチルホルムアミド (DMF)、ジメチルスルホキシド (DMSO)、ヘキサメチルホスファアミド (HMPA)、アセトン等) 中、  
10 塩基 (水素化ナトリウム、炭酸カリウム、トリエチルアミン、ピリジン、ヨウ化ナトリウム、炭酸セシウム等) の存在下、0 ~ 80℃で行なわれる。

(h) 一般式 (I) で示される化合物のうち、

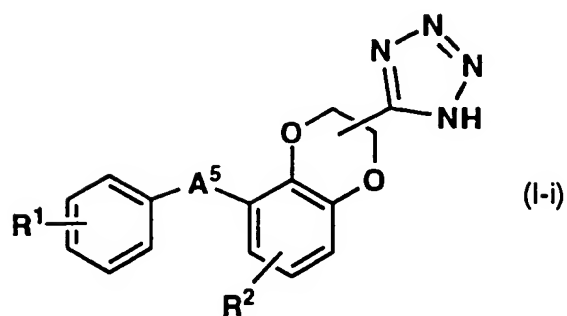


が 1, 4-ベンゾジオキサンであり、かつ R<sup>3</sup> が -COOH 基であり、  
かつ A が直鎖の C1 ~ 3 アルキレン基または -CO- 基で示される化合物、す  
15 なわち一般式 (I-h)

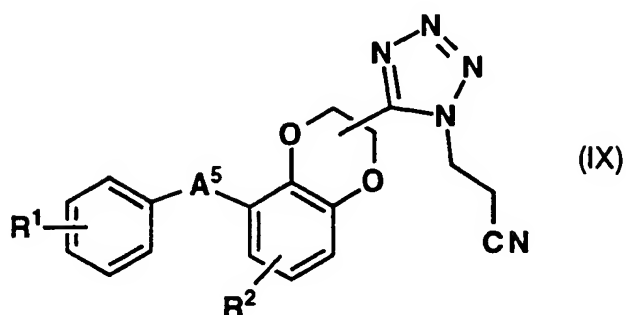


(式中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。) で示される本発明化合物  
20 は一般式 (I-g) で示される化合物をケン化反応に付すことにより製造することができる。ケン化反応は前記記載と同様の方法で行なうことができる。

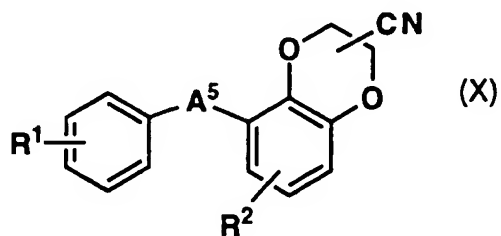
(i) 一般式 (I) で示される本発明化合物のうち、一般式 (I-i)



5 (式中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。) で示される本発明化合物は、一般式 (IX)



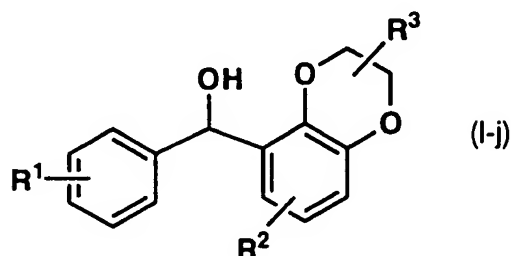
10 (式中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。) で示される化合物をアルカリで処理するか、または一般式 (X)



(式中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。)で示される化合物をアジドと反応させることにより製造することができる。

アルカリで処理する反応およびアジドを作用させる反応は前記記載と同様の方法で行なうことができる。

- 5 (j) 一般式 (I) で示される本発明化合物のうち、一般式 (I-j)



- (式中、すべての記号は前記と同じ意味を表わす。)で示される本発明化合物
- 10 は、一般式 (I-g)、(I-h) および (I-i) の各 A<sup>5</sup> 基が -CO- 基で示される化合物を還元反応に付すことにより製造することができる。還元反応は前記記載と同様の方法により行なうことができる。

- 一般式 (IV)、(Y-1)、(Y-2)、(V)、(VI)、(VII)、(VIII)、(IX) および (X) で示される化合物は、それ自身公知化合物であるか、また
- 15 は公知の方法、または実施例記載の方法によって製造することができる。

一般式 (Z) で示される化合物は、それ自身公知化合物であるか、または公知の方法、または先述した製造方法 (a) ~ (e) と同様の方法によって製造することができる。

- 例えば、一般式 (IV)、(Y-1)、(V)、(VI)、(Z)、(VII)、(IX)
- 20 および (X) で示される化合物は以下の反応工程式 1 ~ 11 によって示される方法により製造することができる。そのうち、一般式 (Z) で示される化合物については以下の反応工程式 5 ~ 8 中の一般式 (Z-1)、(Z-2)、(Z-3)、(Z-4)、(Z-5) で示される化合物全体で一般式 (Z) で示される化合物に相当する。



各反応工程式中の記号は以下の意味を表わし、その他の記号は前記と同じ意味を表わす。

R<sup>6</sup>：水酸基の一般的な保護基、例えば、メトキシメチル基、THP基、アセチル基等、

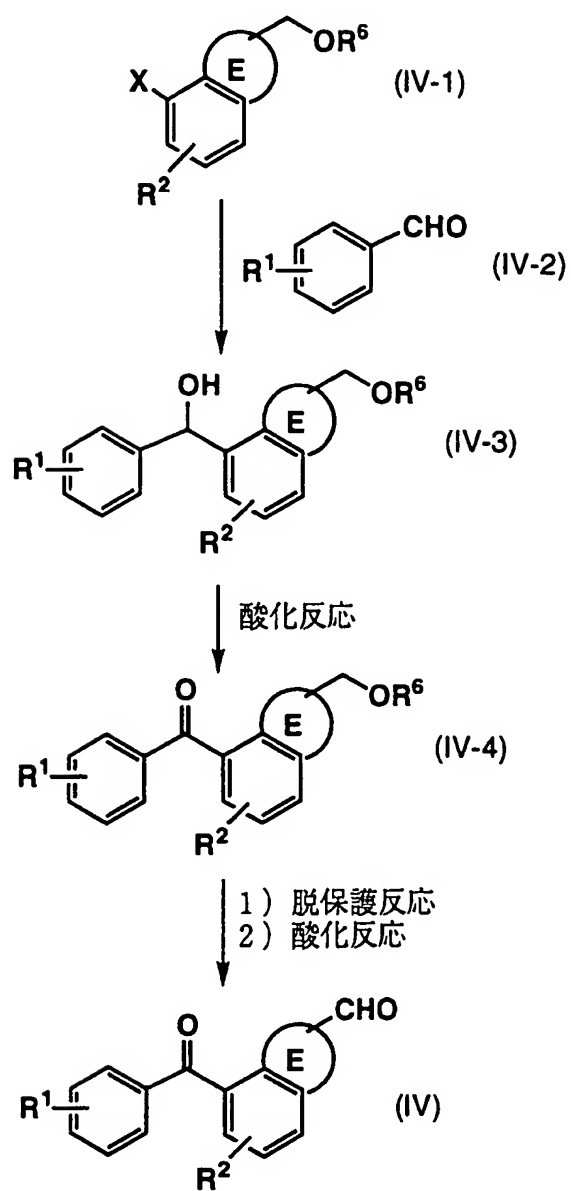
- 5     Y<sup>a</sup>：水酸基の保護基（例えば、メトキシメチル基、THP基、アセチル基等）で保護された水酸基、メルカプト基の保護基（例えば、メトキシメチル基、THP基等）で保護されたメルカプト基またはアミノ基の保護基（例えば、Boc基等）で保護された-NHR<sup>7</sup>基（基中、R<sup>7</sup>は前記と同じ意味を表わす。）、

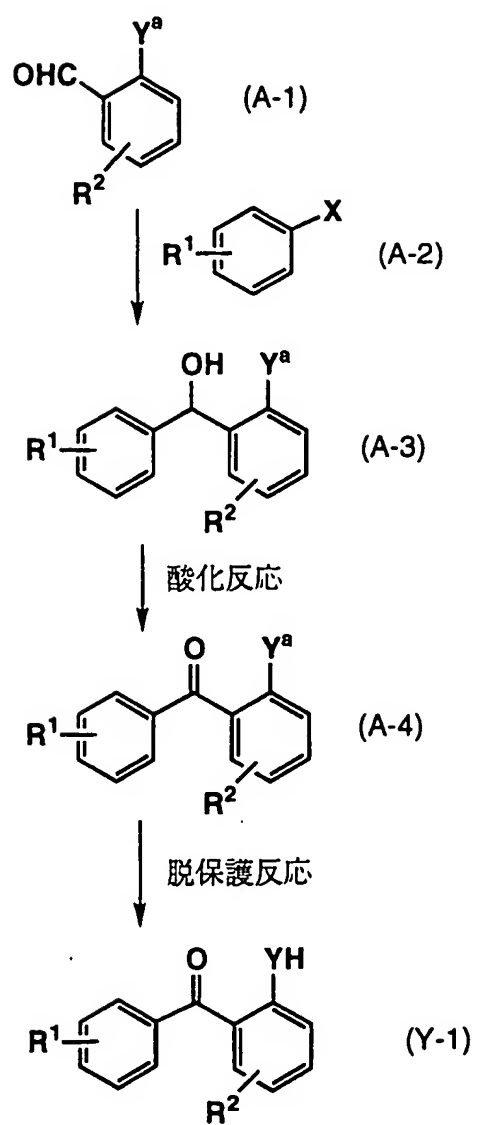
- 10     EDC·HCl：1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル)-カルボジイミド・塩酸塩、

HOBt：1-ヒドロキシベンゾトリアゾール、

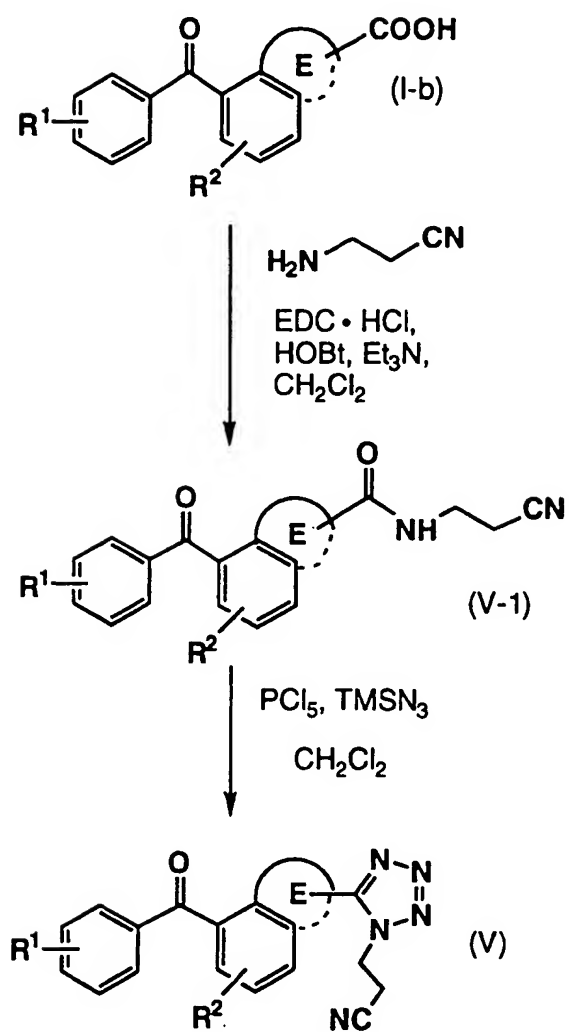
Et<sub>3</sub>N：トリエチルアミン、

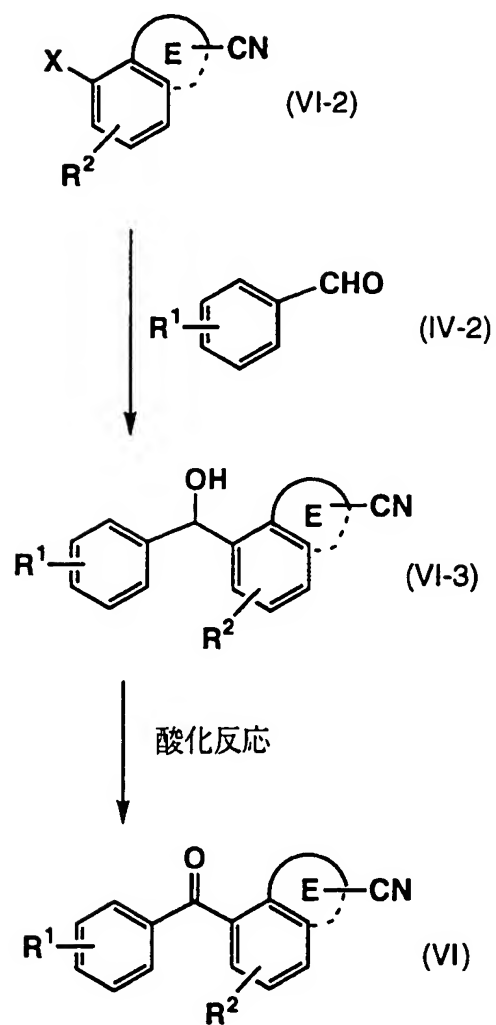
TMSN<sub>3</sub>：トリメチルシリルアジド。

反応工程式 1

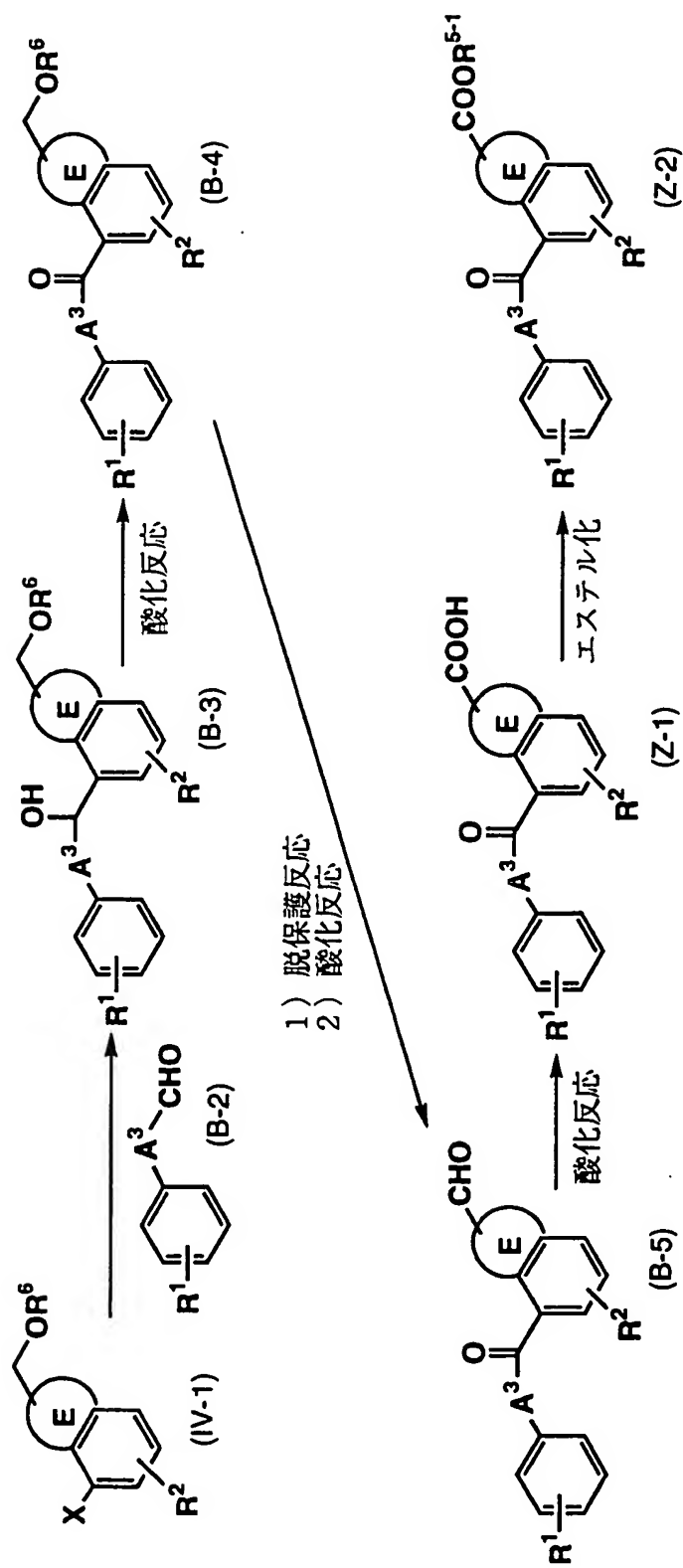
反応工程式 2

## 反应工程式 3

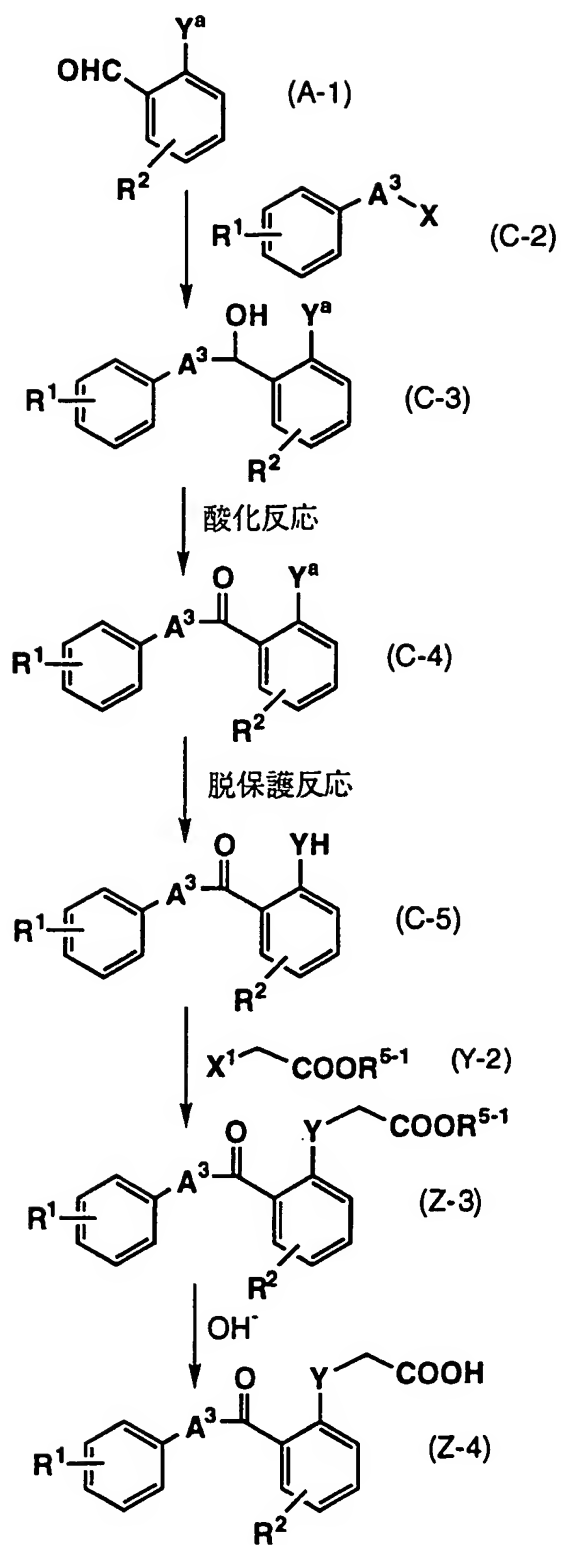


反応工程式 4

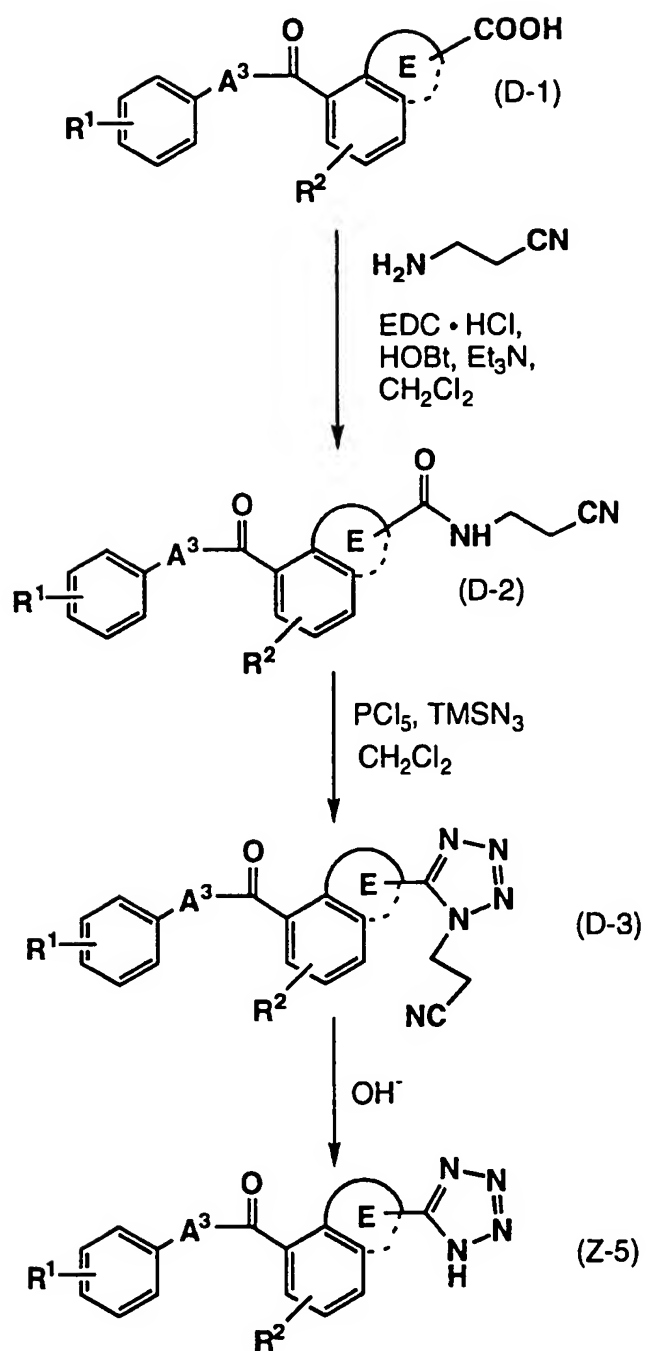
反応工程式 5



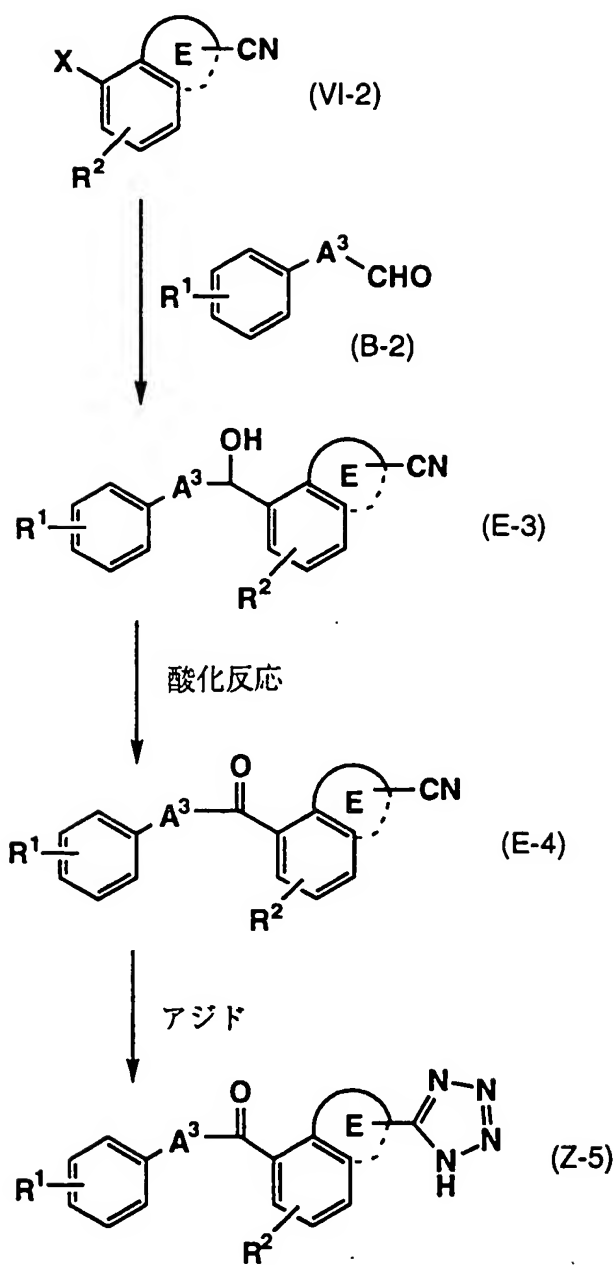
## 反応工程式 6

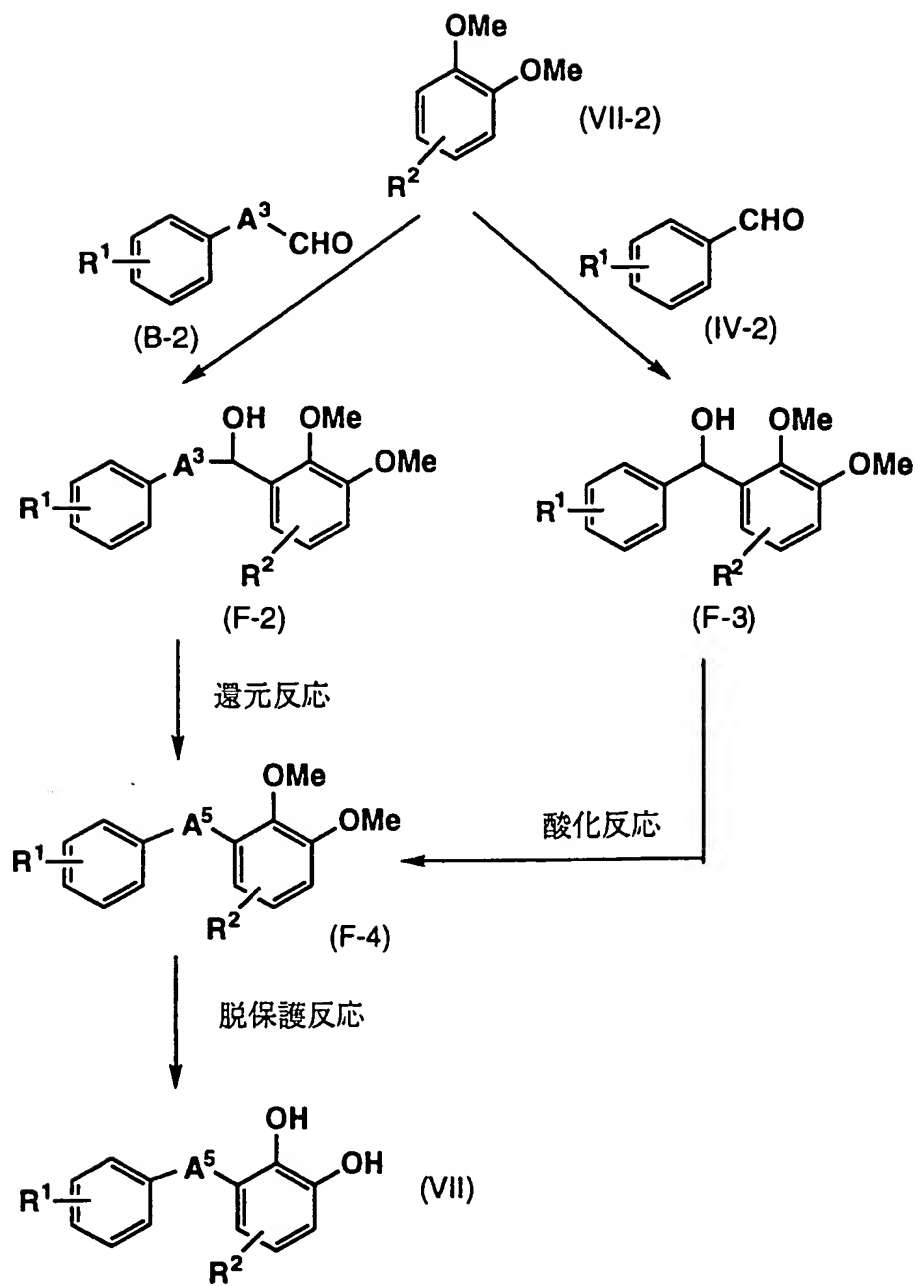


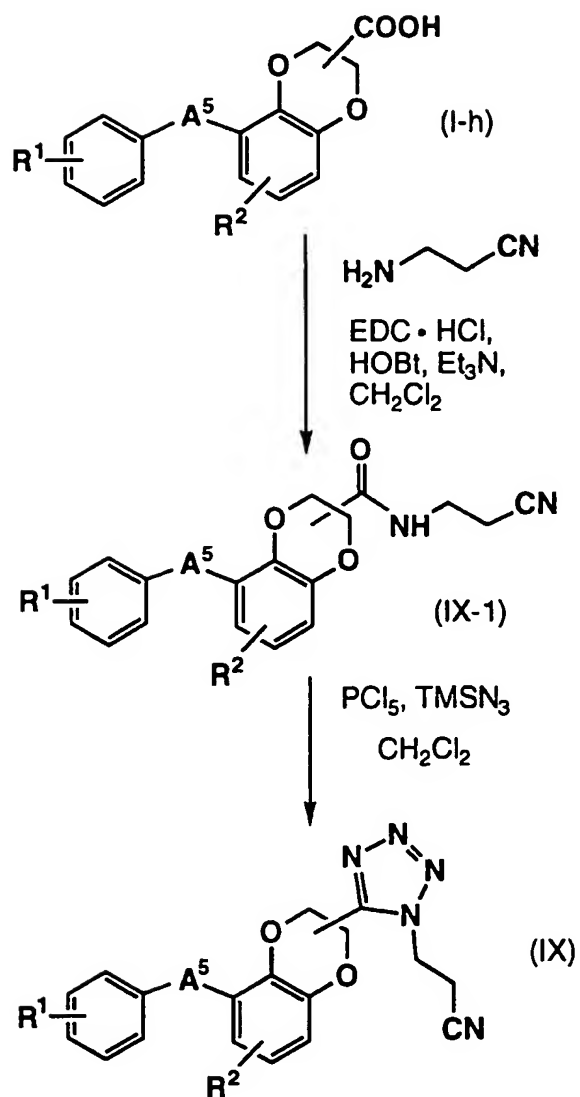
## 反应工程式 7

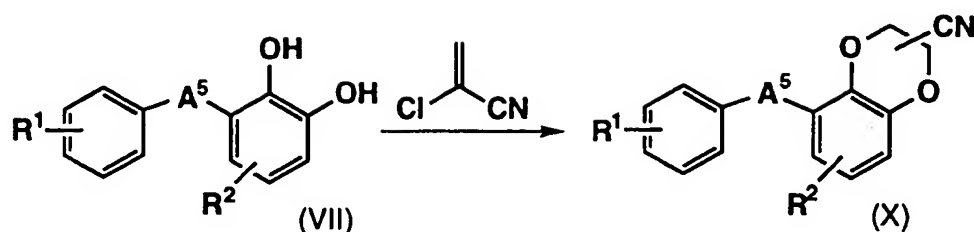




反応工程式 8

反応工程式 9

反应工程式 10

反応工程式 1 1

各反応工程式中の出発原料はそれ自体公知であるか、または公知の方法により製造することができる。

- 5 各反応工程式中の反応はすべて公知の方法により行なうことができる。

また、本発明における他の出発物質および各試薬は、それ自体公知であるかまたは公知の方法により製造することができる。

- 本明細書に記載した化合物は、公知の方法で塩に変換される。塩は、非毒性でかつ水溶性であるものが好ましい。適当な塩としては、アルカリ金属（カリウム、ナトリウム等）の塩、アルカリ土類金属（カルシウム、マグネシウム等）の塩、アンモニウム塩、薬学的に許容される有機アミン（テトラメチルアンモニウム、トリエチルアミン、メチルアミン、ジメチルアミン、シクロペンチルアミン、ベンジルアミン、フェネチルアミン、ピペリジン、モノエタノールアミン、ジエタノールアミン、トリス（ヒドロキシメチル）アミノメタン、リジン、アルギニン、N-メチル-D-グルカミン等）の塩が挙げられる。
- 15

- また、非毒性酸付加塩としては、塩酸塩、臭化水素酸塩、硫酸塩、リン酸塩、硝酸塩のような無機酸塩、または酢酸塩、乳酸塩、酒石酸塩、シュウ酸塩、フマル酸塩、マレイン酸塩、クエン酸塩、安息香酸塩、メタンスルホン酸塩、エタンスルホン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、トルエンスルホン酸塩、イセチオン酸塩、グルクロン酸塩、グルコン酸塩のような有機酸塩等が挙げられる。
- 20

本明細書に記載した本発明化合物、それらの非毒性の塩、またはそれらの酸付加塩は、公知の方法により、水和物に変換されることもある。

## [薬理活性]

1) ヒト P P A R  $\gamma$  受容体を用いたルシフェラーゼアッセイの材料の調製

全体の操作は、基本的な遺伝子工学的手法に基づき、また酵母 Two-ハイブリッドシステムで常法となっている手法を活用した。

- 5 チミジンキナーゼ (TK) プロモーター支配下のルシフェラーゼ遺伝子発現ベクターとして、PicaGene Basic Vector 2 (商品名, 東洋インキ社, カタログ No. 309-04821) からルシフェラーゼ構造遺伝子を切り出し、TKプロモーターを持つ pTK $\beta$  (クロンテック社, カタログ No. 6179-1) から必要最小のプロモーター活性として TKプロモーター (-105/+51) 支配下のルシフェラーゼ遺伝子発現ベクター pTK-Luc. を作成した。TKプロモーター上流に酵母の基本転写因子である Gal4 蛋白の応答配列、UAS を 4 回繰り返したエンハンサー配列を挿入し、4 $\times$ UAS-TK-Luc. を構築し、レポーター遺伝子とした。以下に用いたエンハンサー配列 (配列番号 1) を示す。
- 10

- 15 配列番号 1 : Gal4 蛋白応答配列を繰り返したエンハンサー配列

5'-T(CGACGGAGTACTGTCCTCCG) x4 AGCT-3'

- 20 酵母 Gal4 蛋白の DNA 結合領域のカルボキシル末端に核内受容体ヒト P P A R  $\gamma$  受容体のリガンド結合領域を融合させたキメラ受容体蛋白を発現するベクターを以下のように作成した。すなわち、PicaGene Basic Vector 2 (商品名, 東洋インキ社, カタログ No. 309-04821) を基本発現ベクターとしてプロモーター・エンハンサー領域はそのままに、構造遺伝子をキメラ受容体蛋白のそれに交換した。

- 25 Gal4 蛋白の DNA 結合領域、1 番目から 147 番目までのアミノ酸配列をコードする DNA 下流にヒト P P A R  $\gamma$  受容体のリガンド結合領域をコードする DNA がフレームが合うように融合して、PicaGene Basic Vector 2 (商品名) のプロモーター・エンハンサー領域下流に挿入した。この際、発現したキメラ

蛋白が核内に局在すべく、ヒトPPAR $\gamma$ 受容体のリガンド結合領域のアミノ末端にはSV40 T-antigen由来の核移行シグナル、AlaProLysLysLysArgLysValGly（配列番号2）を配し、一方、カルボキシ末端には発現蛋白質の検出用にエピトープタグシーケンスとして、インフルエンザのヘマグルチニンエピトープ、TyrProTyrAspValProAspTyrAla（配列番号3）と翻訳停止コドンを順に配するようなDNA配列とした。

ヒトPPAR $\gamma$ 受容体のリガンド結合領域として用いた構造遺伝子部分は、R. Mukherjee ら (J. Steroid Biochem. Molec. Biol., 51, 157 (1994)参照)、M. E. Green ら (Gene Expression, 4, 281 (1995)参照)、A. Elbrecht ら (Biochem Biophys. Res. Commun., 224, 431 (1996)参照または A. Schmidt ら (Mol. Endocrinology, 6, 1634 (1992)参照) に記載されたヒトPPAR受容体の構造比較から、

ヒトPPAR $\gamma$ リガンド結合領域：Ser<sup>176</sup>—Tyr<sup>478</sup>をコードするDNAを使用した。また、基本転写に対する影響をモニターすべく、PPARリガンド結合領域を欠失したGal4蛋白のDNA結合領域、1番目から147番目までのアミノ酸配列をコードするDNAを有する発現ベクターも併せて調整した。

## 2) ヒトPPAR $\gamma$ 受容体を用いたルシフェラーゼアッセイ

宿主細胞として用いたCV-1細胞は常法に従って培養した。すなわち、ダルベッコ改変イーグル培地 (DMEM) に牛胎児血清 (GIBCO BRL 社, カタログ No. 26140-061) を終濃度10%になるように添加し、さらに終濃度50 U/ml のペニシリン G と50  $\mu$ g/ml の硫酸ストレプトマイシンを加えた培地にて、5%炭酸ガス中、37℃で培養した。

レポーター遺伝子、Gal4—PPAR発現ベクターの両DNAを宿主細胞内へ導入するトランスフェクションに際し、細胞を予め10 cm dish に2  $\times$  10<sup>6</sup> cells 播種しておき、血清を含まない培地で一回洗浄操作を施した後、同培地10 ml を加えた。レポーター遺伝子10  $\mu$ g、Gal4—PPAR発現

- ベクター0.5  $\mu$ g と LipofectAMINE (商品名, GIBCO BRL 社, カタログ No. 18324-012) 50  $\mu$ l をよく混和し、上記培養 dish に添加した。37℃で培養を5～6時間続け、10ml の透析牛胎児血清 (GIBCO BRL 社, カタログ No. 26300-061) 20%を含む培地を加えた。37℃で一晩培養した後、細胞をトリプシン処理によって分散させ、8000 cells/100ml DMEM-10%透析血清/well の細胞密度で96穴プレートに再播種し、数時間培養し細胞が付着したとき、検定濃度の2倍濃度を含む本発明化合物のDMEM-10%透析血清溶液100  $\mu$ l を添加した。37℃で42時間培養し、細胞を溶解させ、常法に従ってルシフェラーゼ活性を測定した。
- 10 なお、本実験で、PPAR $\gamma$  に対して有意にルシフェラーゼ遺伝子の転写を活性化できる陽性対照化合物トログリタゾン (Cell, 83, 863 (1995)、Endocrinology, 137, 4189 (1996) および J. Med. Chem., 39, 665 (1996) 参照) 10  $\mu$ M 添加時のルシフェラーゼ活性を 1.0 としたときの本発明化合物の相対活性を表 9 に示した。さらに、有望化合物に対しては、3 回実施して再現性を検討し、また、用量依存
- 15 性の有無を確認した。

表 9

化合物番号	陽性対象化合物 (トログリタゾン) の活性を 1 とした場合の相対活性
実施例 1 で製造した化合物	1.2
実施例 3 (1) で製造した化合物	1.2
実施例 7 で製造した化合物	0.7

血糖および血中脂質の低下作用：

C57BL/KsJ-db/db マウス（10匹）を8週齢で入荷後、2週間の予備飼育を行った後、実験を開始した。実験開始当日（0日）、尾静脈から採血し、血糖値、体重に基づく群分けを行ない、翌日より14日間連続で本発明化合物を1日1回、経口投与（100mg/kg/day）を行ない、経口的（4日目、7日目、11日目、15日目）に採血し、血糖値を測定した。結果を表10に示す。

5 実験最終日（15日目）には、エーテル麻酔下で腹部大静脈より全採血して血中脂質（遊離脂肪酸（FFA）、トリグリセライド（TG））を測定した。結果を表11に示す。

表10

	血糖値 (mg/dl)				
	0日	4日	7日	11日	15日
コントロール	626±58	561±65	570±59	600±69	610±67
実施例1で製造した化合物 (100mg/kg/day)	624±50	552±107	487±81	521±75	513±83

表11

	FFA (mg/dl)	TG (mg/dl)
コントロール	797±201	79±28
実施例1で製造した化合物	586±111	42±24*

\*: p<0.05 vs コントロール (1群10匹)



## 産業上の利用の可能性

## [効果]

一般式 (I) で示される本発明化合物、それらの非毒性塩、それらの酸付加塩およびそれらの水和物は、PPAR受容体 (特に、PPAR $\gamma$  受容体) を制御する作用を有しており、血糖降下剤、脂質低下剤、糖尿病、肥満、シンドローム X、高コレステロール血症、高リポ蛋白血症等の代謝異常疾患、高脂血症、動脈硬化症、高血圧、循環器系疾患、過食症、虚血性心疾患等の予防および／または治療剤、HDLコレステロール上昇剤、LDLコレステロールおよび／またはVLDLコレステロールの減少剤、糖尿病やシンドローム X のリスクファクター軽減剤として有用であることが期待される。

## [毒性]

本発明化合物の毒性は十分に低いものであり、医薬品として使用するために十分安全であることが確認された。

## [医薬品への適用]

一般式 (I) で示される本発明化合物、それらの非毒性塩、それらの酸付加塩またはそれらの水和物を上記の目的で用いるには、通常、全身的または局所的に、経口または非経口の形で投与される。

投与量は、年齢、体重、症状、治療効果、投与方法、処理時間等により異なるが、通常、成人一人あたり、1回につき、1 mg から 1000 mg の範囲で、1日1回から数回経口投与されるか、または成人一人あたり、1回につき、1 mg から 100 mg の範囲で、1日1回から数回非経口投与 (好ましくは、静脈内投与) されるか、または1日1時間から24時間の範囲で静脈内に持続投与される。

もちろん前記したように、投与量は、種々の条件によって変動するので、上記投与量より少ない量で十分な場合もあるし、また範囲を越えて必要な場合もある。

本発明化合物を投与する際には、経口投与のための固体組成物、液体組成物およびその他の組成物および非経口投与のための注射剤、外用剤、坐剤等として用いられる。

5 経口投与のための固体組成物には、錠剤、丸剤、カプセル剤、散剤、顆粒剤等が含まれる。

カプセル剤には、ハードカプセルおよびソフトカプセルが含まれる。

このような固体組成物においては、ひとつまたはそれ以上の活性物質が、少なくともひとつの不活性な希釈剤、例えばラクトース、マンニトール、グルコース、ヒドロキシプロピルセルロース、微結晶セルロース、デンプン、ポリビ  
10 ニルピロリドン、メタケイ酸アルミン酸マグネシウムと混合される。組成物は、常法に従って、不活性な希釈剤以外の添加剤、例えばステアリン酸マグネシウムのような潤滑剤、繊維素グリコール酸カルシウムのような崩壊剤、ラクトースのような安定化剤、グルタミン酸またはアスパラギン酸のような溶解補助剤  
15 を含有していてもよい。錠剤または丸剤は必要により白糖、ゼラチン、ヒドロキシプロピルセルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレートなどの胃溶性あるいは腸溶性物質のフィルムで被覆していてもよいし、また2以上の層で被覆していてもよい。さらにゼラチンのような吸収されうる物質のカプセルも包含される。

経口投与のための液体組成物は、薬剂的に許容される乳濁剤、溶液剤、シロ  
20 ップ剤、エリキシル剤等を含む。このような液体組成物においては、ひとつまたはそれ以上の活性物質が、一般的に用いられる不活性な希釈剤（例えば、精製水、エタノール）に含有される。この組成物は、不活性な希釈剤以外に湿潤剤、懸濁剤のような補助剤、甘味剤、風味剤、芳香剤、防腐剤を含有していてもよい。

25 経口投与のためのその他の組成物としては、ひとつまたはそれ以上の活性物質を含み、それ自体公知の方法により処方されるスプレー剤が含まれる。この組成物は不活性な希釈剤以外に亜硫酸水素ナトリウムのような安定剤と等張性を与えるような緩衝剤、例えば塩化ナトリウム、クエン酸ナトリウムあるいは

クエン酸のような等張剤を含有していてもよい。スプレー剤の製造方法は、例えば米国特許第 2,868,691 号および同第 3,095,355 号に詳しく記載されている。

- 本発明による非経口投与のための注射剤としては、無菌の水溶性または非水溶性の溶液剤、懸濁剤、乳濁剤を包含する。水性の溶液剤、懸濁剤としては、例えば注射用蒸留水および生理食塩水が含まれる。非水溶性の溶液剤、懸濁剤としては、例えばプロピレングリコール、ポリエチレングリコール、オリーブ油のような植物油、エタノールのようなアルコール類、ポリソルベート 80（登録商標）等がある。このような組成物は、さらに防腐剤、湿潤剤、乳化剤、分散剤、安定化剤（例えば、ラクトース）、溶解補助剤（例えば、グルタミン酸、アスパラギン酸）のような補助剤を含んでいてもよい。これらはバクテリア保留フィルターを通する過、殺菌剤の配合または照射によって無菌化される。これらはまた無菌の固体組成物を製造し、例えば凍結乾燥品の使用前に、無菌化または無菌の注射用蒸留水または他の溶媒に溶解して使用することもできる。

- 非経口投与のためのその他の組成物としては、ひとつまたはそれ以上の活性物質を含み、常法により処方される外溶液剤、軟膏、塗布剤、直腸内投与のための坐剤および腔内投与のためのベッサリー等が含まれる。

#### 発明を実施するための最良の形態

- 以下、参考例および実施例によって本発明を詳述するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

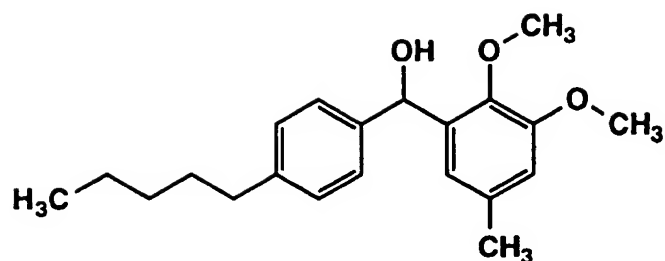
クロマトグラフィーによる分離の箇所および TLC に示されるカッコ内の溶媒は、使用した溶出溶媒または展開溶媒を示し、割合は体積比を表わす。

NMR の箇所に示されているカッコ内の溶媒は、測定に使用した溶媒を示している。

25

#### 参考例 1

1, 2-ジメトキシ-3-((1RS)-1-(4-ペンチルフェニル)-1-ヒドロキシメチル)-5-メチルベンゼン



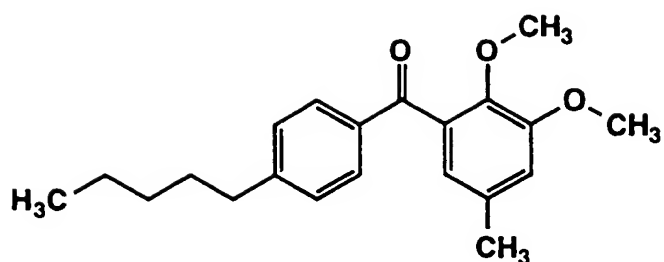
4-メチル-1, 2-ジメトキシベンゼン (4.0 g) のテトラヒドロフラン  
 5 (50 ml) 溶液を -78℃ に冷却後、1.64 M の t-ブチルリチウム・ペンタ  
 ン溶液 (17.7 ml) を加え、-78℃ から -20℃ に昇温しながら 2 時間攪拌  
 した。反応混合溶液に 4-ペンチルベンズアルデヒド (4.6 g) のテトラヒドロ  
 フラン (10 ml) 溶液を加え、室温で 30 分間攪拌した。反応混合溶液に  
 1 N 塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水および飽和食塩水で順次  
 10 洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濃縮した。残留物をシリカゲルカラ  
 ムクロマトグラフィー (塩化メチレン：酢酸エチル = 40 : 1) で精製し、下  
 記物性値を有する標題化合物 (4.5 g) を得た。

TLC : Rf 0.67 (塩化メチレン：酢酸エチル = 20 : 1) ;

NMR (CDCl<sub>3</sub>) : δ 7.30 (2H, d, J=8Hz), 7.15 (2H, d, J=8Hz), 6.80 (1H, s), 6.65  
 15 (1H, s), 5.95 (1H, d, J=6Hz), 3.80 (3H, s), 3.55 (3H, s), 2.90 (1H, d, J=6Hz), 2.55  
 (2H, t, J=7.5Hz), 2.30 (3H, s), 1.60 (2H, m), 1.40-1.20 (4H, m), 0.90 (3H, t,  
 J=6.5Hz)。

## 参考例 2

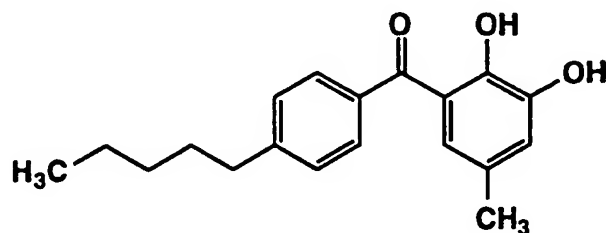
20 1, 2-ジメトキシ-3-(4-ペンチルベンゾイル)-5-メチルベンゼン



- 参考例 1 で製造した化合物 (3.27 g) の塩化メチレン (60 ml) 溶液に二酸化マンガン (5.2 g) を加え、室温で一晩攪拌後、さらに二酸化マンガン (5.2 g) を加え、室温で 6 時間攪拌した。反応混合溶液をセライトでろ過後、濃縮した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサン：酢酸エチル = 20 : 1) で精製し、下記物性値を有する標題化合物 (3.01 g) を得た。TLC : R<sub>f</sub> 0.31 (ヘキサン：酢酸エチル = 9 : 1) ;
- NMR (CDCl<sub>3</sub>) :  $\delta$  7.75 (2H, d, J=8Hz), 7.25 (2H, d, J=8Hz), 6.85 (1H, s), 6.70 (1H, s), 3.90 (3H, s), 3.70 (3H, s), 2.65 (2H, t, J=7.5Hz), 2.35 (3H, s), 1.65 (2H, m), 1.45-1.20 (4H, m), 0.90 (3H, t, J=7Hz)。

### 参考例 3

3 - (4 - ペンチルベンゾイル) - 5 - メチル - 1, 2 - ベンゼンジオール



- 参考例 2 で製造した化合物 (4.07 g) の塩化メチレン (40 ml) 溶液に三臭化ホウ素 (4.7 ml) を 0℃ にて加え、30 分間攪拌した。反応混合溶液に氷水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水および飽和食塩水で洗浄し、無

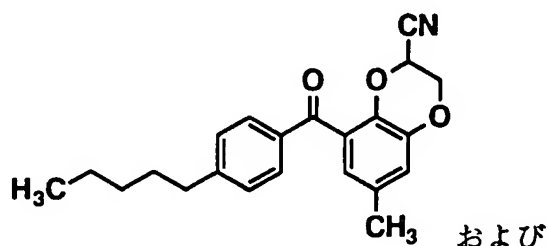
水硫酸マグネシウムで乾燥後、濃縮した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（塩化メチレン：酢酸エチル＝30：1）で精製し、下記物性値を有する標題化合物（3.4 g）を得た。

TLC: Rf 0.63 (塩化メチレン：酢酸エチル＝30：1)；

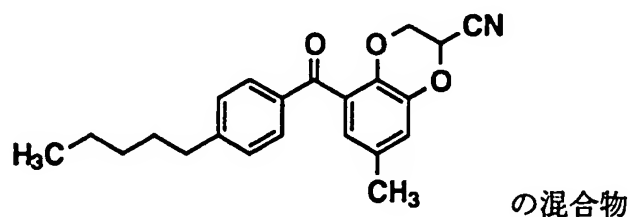
- 5 NMR (CDCl<sub>3</sub>) :  $\delta$  7.65 (2H, d, J=7Hz), 7.30 (2H, d, J=7Hz), 7.00 (1H, s), 6.95 (1H, s), 5.70 (1H, s), 2.70 (2H, t, J=7.5Hz), 2.25 (3H, s), 1.70 (2H, m), 1.50-1.20 (4H, m), 0.90 (3H, t, J=7.5Hz)。

#### 参考例 4

- 10 (3 R S) - 3 - シアノ - 5 - (4 - ペンチルベンゾイル) - 7 - メチル - 1, 4 - ベンゾジオキサン



- 15 (2 R S) - 2 - シアノ - 5 - (4 - ペンチルベンゾイル) - 7 - メチル - 1, 4 - ベンゾジオキサン



- 20 参考例 3 で製造した化合物 (3.2 g)、2 - クロロアクリロニトリル (8.5 ml) および炭酸カリウム (14.8 g) のアセトン (100 ml) 溶液を 80℃ で 1 時間還流した。反応混合溶液を室温まで冷却後、ろ過し、ろ液を濃縮後、

酢酸エチルで抽出した。抽出液を水および飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、混合物として標題化合物 (3.64 g) を得た。

TLC: Rf 0.65 (塩化メチレン; 酢酸エチル = 40 : 1);

NMR (CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  7.80 (2H, m), 7.25 (2H, m), 6.90 (1H, s), 6.85 (1H, m), 5.10 &

- 5 5.00 (1H, m), 4.50-4.25 (2H, m), 2.70 (2H, t, J=7.5Hz), 2.30 (3H, s), 1.65 (2H, m), 1.45-1.20 (4H, m), 0.90 (3H, t, J=6.5Hz)。

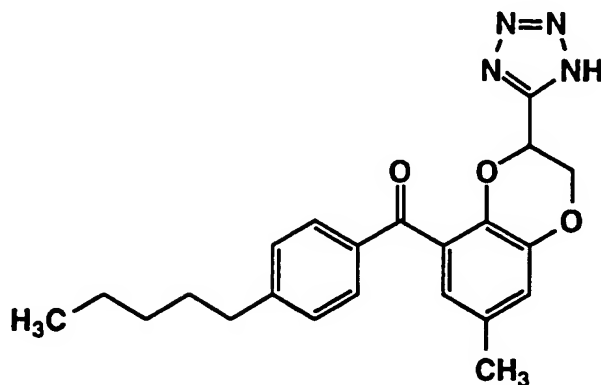
#### 実施例 1 および 1 (1)

- 参考例 4 で製造した化合物 (3.64 g)、アジ化ナトリウム (3.4 g) および塩  
 10 化アンモニウム (2.8 g) のジメチルホルムアミド (25 ml) 溶液を 110℃  
 で 30 分間攪拌した。反応混合溶液を室温まで冷却後、1 N 塩酸 (200 ml)  
 を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水および飽和食塩水で順次洗浄し、  
 無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濃縮した。残留物をシリカゲルカラムクロマ  
 トグラフィー (塩化メチレン: メタノール = 20 : 1) で精製し、下記の実施  
 15 例 1 化合物 (1.74 g) および実施例 1 (1) 化合物 (418 mg) を得た。

#### 実施例 1

(3RS) - 3 - (1H-テトラゾール-5-イル) - 5 - (4-ペンチルベンゾイル) - 7-メチル-1, 4-ベンゾジオキサン

20

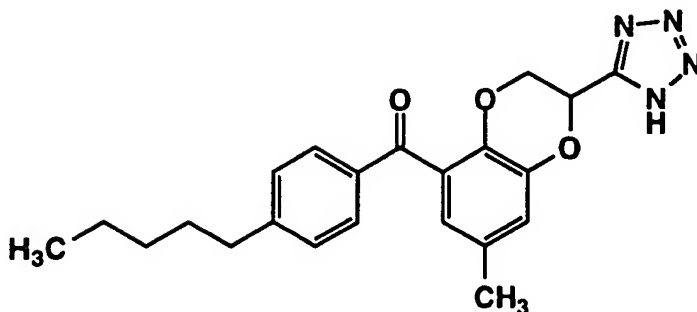


TLC: Rf 0.27 (塩化メチレン: メタノール = 5 : 1);

NMR (CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  7.95 (2H, d, J=6.0Hz), 7.35 (2H, d, J=6.0Hz), 6.80 (1H, s),  
6.75 (1H, s), 5.65 (1H, dd, J=2.5, 2.5Hz), 4.90 (1H, dd, J=11.0, 2.5Hz), 4.75 (1H,  
5 dd, J=11.0, 2.5Hz), 2.75 (2H, t, J=8.0 Hz), 2.25 (3H, s), 1.70 (2H, m), 1.45-1.25  
(4H, m), 0.90 (3H, t, J=7.0Hz)。

#### 実施例 1 (1)

(2RS) - 2 - (1H-テトラゾール-5-イル) - 5 - (4-ペンチルベ  
10 ンゾイル) - 7-メチル-1, 4-ベンゾジオキサン



TLC: Rf 0.19 (塩化メチレン: メタノール = 5 : 1);

15 NMR (CD<sub>3</sub>OD):  $\delta$  7.65 (2H, d, J=8Hz), 7.25 (2H, d, J=8Hz), 7.00 (1H, s), 6.75  
(1H, s), 5.65 (1H, m), 4.50-4.30 (2H, m), 2.65 (2H, t, J=7.5 Hz), 2.30 (3H, s), 1.65  
(2H, m), 1.45-1.25 (4H, m), 0.90 (3H, t, J=6.5Hz)。

#### 実施例 2 ~ 2 (6)

20 参考例 1 → 参考例 2 → 参考例 3 → 参考例 4 → 実施例 1 と同様の操作を行ない、  
下記物性値を有する化合物を得た。

ただし、実施例 2 および 2 (1) は、参考例 1 において、4-メチル-1,  
2-ジメトキシベンゼンの代わりに 1, 2-ジメトキシベンゼンを用いた。



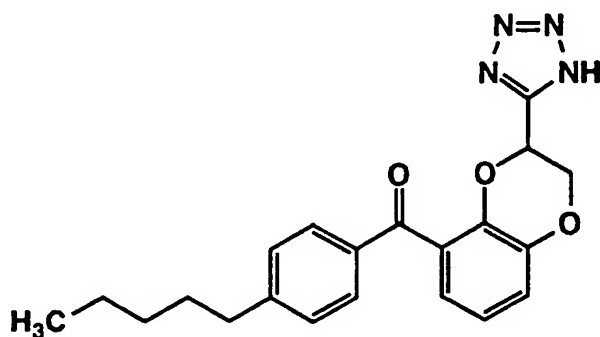
実施例 2 (2) および 2 (3) は、参考例 1 において、4-ペンチルベンズアルデヒドの代わりにベンズアルデヒドを用いた。

実施例 2 (4) および 2 (5) は、参考例 1 において、4-ペンチルベンズアルデヒドの代わりに 4-メチルベンズアルデヒドを用いた。

- 5 実施例 2 (6) は、参考例 1 において、4-ペンチルベンズアルデヒドの代わりに 4-ペンチルベンジルアルデヒドを用い、また、4-メチル-1, 2-ジメトキシベンゼンの代わりに 1, 2-ジメトキシベンゼンを用いた。

## 実施例 2

- 10 (3RS) - 3 - (1H-テトラゾール-5-イル) - 5 - (4-ペンチルベンゾイル) - 1, 4-ベンゾジオキサン



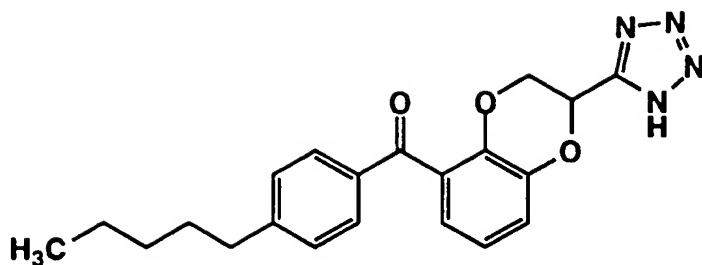
- 15 TLC: R<sub>f</sub> 0.30 (塩化メチレン: メタノール = 5 : 1);  
 NMR (CDCl<sub>3</sub>): δ 7.87 (2H, d, J=8.0Hz), 7.31 (2H, d, J=8.0Hz), 6.92-7.01 (3H, m), 5.69 (1H, dd, J=3.2, 3.2Hz), 4.68-4.87 (2H, m), 2.70 (2H, t, J=7.7Hz), 1.57-1.74 (2H, m), 1.32-1.40 (4H, m), 0.90 (3H, t, J=6.7Hz)。

\* 実施例 2 (1) 化合物の異性体

20

## 実施例 2 (1)

(2RS) - 2 - (1H-テトラゾール-5-イル) - 5 - (4-ペンチルベンゾイル) - 1, 4-ベンゾジオキサン



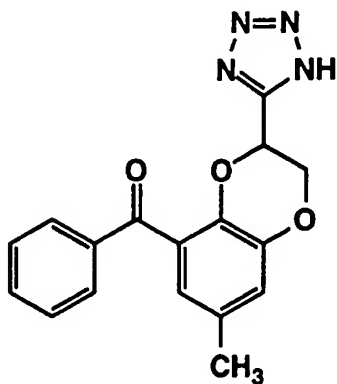
TLC: R<sub>f</sub> 0.78 (塩化メチレン: メタノール = 3 : 1);

- 5 NMR (CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  7.67 (2H, d, J=8.2Hz), 7.30 (2H, d, J=8.2Hz), 6.80-7.05 (3H, m), 5.39 (1H, dd, J=5.4, 5.4Hz), 4.30 (2H, d, J=5.4Hz), 2.60 (2H, t, J=6.5Hz), 1.46-1.62 (2H, m), 1.16-1.31 (4H, m), 0.81 (3H, t, J=6.5Hz)。

\* 実施例 2 化合物の異性体

#### 10 実施例 2 (2)

(3 R S) - 3 - (1 H-テトラゾール-5-イル) - 5 - ベンゾイル - 7 -  
メチル - 1, 4 - ベンゾジオキサン



15

TLC: R<sub>f</sub> 0.31 (クロロホルム: メタノール: 水 = 40 : 10 : 1);

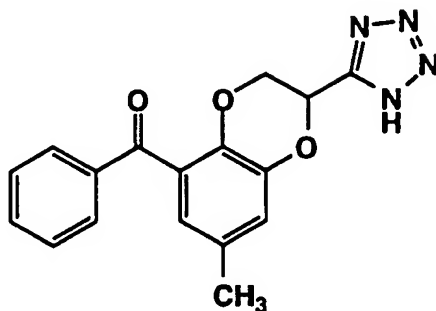
NMR (d<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta$  7.75-7.70 (2H, m), 7.65-7.55 (1H, m), 7.50-7.35 (2H, m), 6.96 (1H, d, J=2.0Hz), 6.75 (1H, d, J=2.0Hz), 5.79 (1H, dd, J=3.0, 5.0Hz), 4.61 (1H,

dd,  $J=3.0, 12.0\text{Hz}$ ), 4.51 (1H, dd,  $J=5.0, 12.0\text{Hz}$ ), 2.25 (3H, s)。

\*実施例 2 (3) 化合物の異性体

### 実施例 2 (3)

- 5 (2RS) - 2 - (1H-テトラゾール-5-イル) - 5 - ベンゾイル - 7 -  
メチル - 1, 4 - ベンゾジオキサン



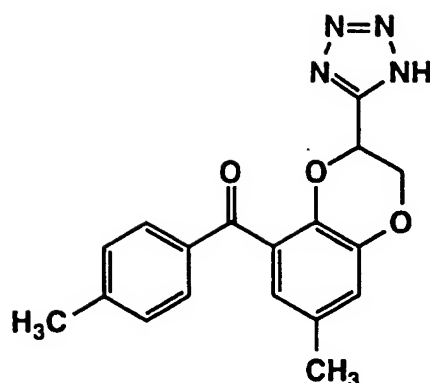
- 10 TLC:  $R_f$  0.19 (クロロホルム : メタノール : 水 = 40 : 10 : 1) ;  
NMR ( $d_6$ -DMSO) :  $\delta$  7.75-7.60 (3H, m), 7.55-7.45 (2H, m), 7.03 (1H, d,  
 $J=2.0\text{Hz}$ ), 6.78 (1H, d,  $J=2.0\text{Hz}$ ), 5.92 (1H, dd,  $J=3.0, 5.5\text{Hz}$ ), 4.50 (1H, dd,  $J=3.0,$   
 $12.0\text{Hz}$ ), 4.37 (1H, dd,  $J=5.5, 12.0\text{Hz}$ ), 2.27 (3H, s)。

\*実施例 2 (2) 化合物の異性体

15

### 実施例 2 (4)

(3RS) - 3 - (1H-テトラゾール-5-イル) - 5 - (4-メチルベン  
ゾイル) - 7 - メチル - 1, 4 - ベンゾジオキサン



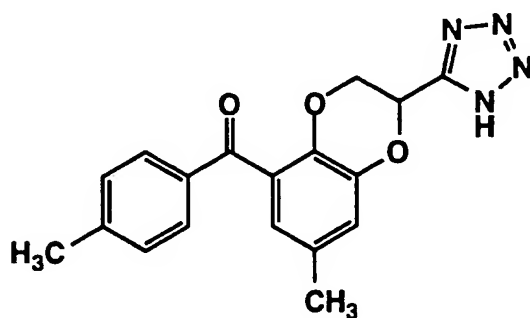
TLC: R<sub>f</sub> 0.31 (クロロホルム : メタノール : 水 = 40 : 10 : 1) ;

NMR (d<sub>6</sub>-DMSO) :  $\delta$  7.63 (2H, d, J=8.0Hz), 7.25 (2H, d, J=8.0Hz), 6.94 (1H, d, J=2.0Hz), 6.71 (1H, d, J=2.0Hz), 5.79 (1H, dd, J=3.0, 5.0Hz), 4.60 (1H, dd, J=3.0, 12.0Hz), 4.51 (1H, dd, J=5.0, 12.0Hz), 2.36 (3H, s), 2.25 (3H, s)。

\* 実施例 2 (5) 化合物の異性体

#### 実施例 2 (5)

10 (2RS) - 2 - (1H-テトラゾール-5-イル) - 5 - (4-メチルベンゾイル) - 7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン



15 TLC: R<sub>f</sub> 0.19 (クロロホルム : メタノール : 水 = 40 : 10 : 1) ;

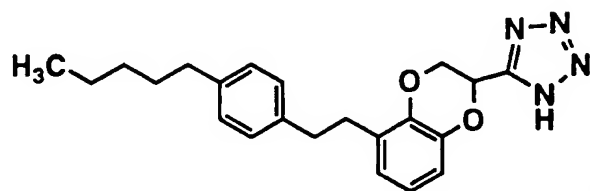
NMR (d<sub>6</sub>-DMSO) :  $\delta$  7.60 (2H, d, J=8.0Hz), 7.29 (2H, d, J=8.0Hz), 7.01 (1H, d, J=2.0Hz), 6.74 (1H, d, J=2.0Hz), 5.91 (1H, dd, J=3.0, 5.5Hz), 4.50 (1H, dd, J=3.0,

12.0Hz), 4.38 (1H, dd, J=5.5, 12.0Hz), 2.38 (3H, s), 2.27 (3H, s)。

実施例 2 (4) 化合物の異性体

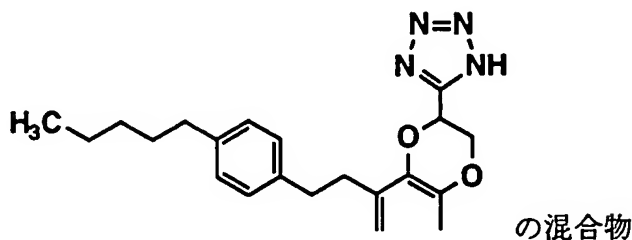
### 実施例 2 (6)

- 5 (2RS) - 2 - (1H-テトラゾール-5-イル) - 5 - (2 - (4-ペンチルフェニル) エチル) - 1, 4-ベンゾジオキサン



および

- 10 (3RS) - 3 - (1H-テトラゾール-5-イル) - 5 - (2 - (4-ペンチルフェニル) エチル) - 1, 4-ベンゾジオキサン



の混合物

TLC: Rf 0.60 and 0.51 (メタノール: 塩化メチレン = 1 : 4) ;

- 15 NMR (CDCl<sub>3</sub>) :  $\delta$  7.06 (4H, m), 6.78 (3H, m), 5.65 and 5.51 (each 1H, each d), 4.58 and 4.57 (each 1H, each t), 4.29 and 4.21 (each 1H, each d), 2.94 and 2.88 (each 4H, each s), 2.55 (2H, m), 1.55 (2H, m), 1.29 (4H, m), 0.86 (3H, m)。

### 実施例 3 および 3 (1)

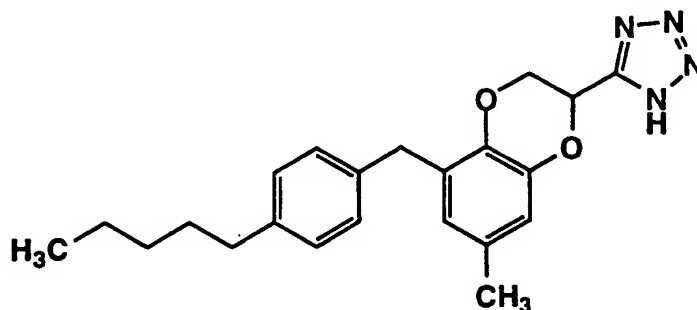
- 20 参考例 1 で製造した化合物 (1.00 g) の酢酸 (30 ml) 溶液に、ギ酸アンモニウム (192 mg) およびパラジウム炭素 (100 mg) を加え、アルゴ

ンガス気流下、100℃で3時間撹拌した。反応混合溶液を室温まで冷却後、セライトでろ過し、ろ液をトルエンと共に濃縮した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（ヘキサン：酢酸エチル＝20：1）で精製し、得られた化合物を参考例3→参考例4→実施例1と同様の操作に付すことにより、下記実施例3化合物および実施例3（1）化合物を得た。

### 実施例3

（2RS）-2-（1H-テトラゾール-5-イル）-5-（4-ペンチルベンジル）-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン

10



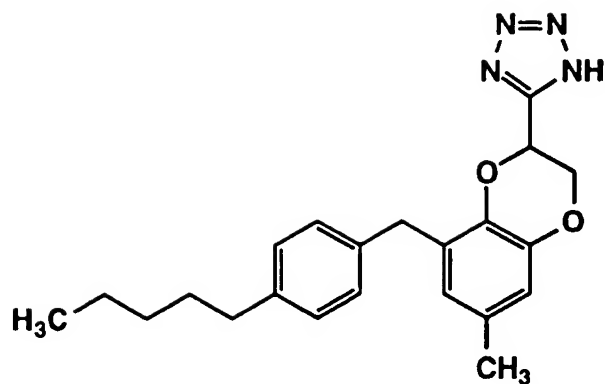
TLC: R<sub>f</sub> 0.27 (塩化メチレン：メタノール＝10：1)；

NMR (CDCl<sub>3</sub>): δ 7.09 (4H, s), 6.63 (1H, br), 6.60 (1H, br), 5.71 (1H, dd, J=5.8, 2.6Hz), 4.63 (1H, dd, J=11.8, 2.6Hz), 4.33 (1H, dd, J=11.8, 5.8Hz), 3.88 (2H, s), 2.56 (2H, t, J=7.7Hz), 2.21 (3H, s), 1.69-1.49 (2H, m), 1.42-1.22 (4H, m), 0.88 (3H, t, J=6.6Hz)。

### 実施例3（1）

（3RS）-3-（1H-テトラゾール-5-イル）-5-（4-ペンチルベンジル）-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン

20



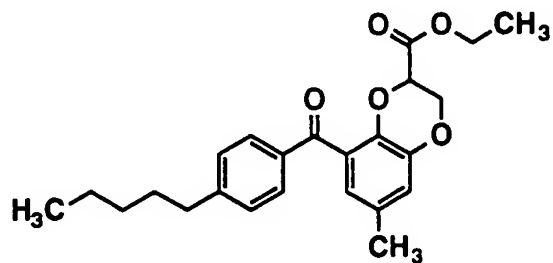
TLC: Rf 0.16 (塩化メチレン: メタノール = 10 : 1);

NMR (CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  7.27-7.14 (4H, m), 6.74 (1H, br), 6.60 (1H, br), 5.56 (1H, m),

5 4.53-4.42 (2H, m), 4.04 (1H, d, J=14.6Hz), 3.83 (1H, d, J=14.6Hz), 2.70-2.50 (2H, m), 2.27 (3H, s), 1.74-1.48 (2H, m), 1.44-1.20 (4H, m), 0.88 (3H, t, J=6.4Hz)。

#### 実施例 4

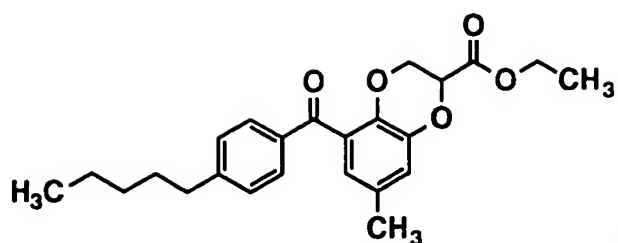
(3RS) - 3 - エトキシカルボニル - 5 - (4 - ペンチルベンゾイル) - 7  
10 - メチル - 1, 4 - ベンゾジオキサン



および

(2RS) - 2 - エトキシカルボニル - 5 - (4 - ペンチルベンゾイル) - 7  
- メチル - 1, 4 - ベンゾジオキサン

15



の混合物

参考例 3 で製造した化合物 (0.55 g) のアセトン (10 ml) 溶液に、炭酸カリウム (0.20 g) および 2, 3-ジブロモプロピオン酸エチル (54  $\mu$ l) を加え、還流した。反応混合溶液に、1 時間ごとに炭酸カリウム (0.20 g) および 2, 3-ジブロモプロピオン酸エチル (54  $\mu$ l) を 4 回加え、3 時間還流した。反応混合溶液を冷塩酸に加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水および飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。混合物として得られた残留物 (842 mg) をそのまま、次の反応に用いた。

10 TLC: Rf 0.52 (ヘキサン: 酢酸エチル = 2 : 1) ;

NMR (CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  7.85 and 7.74 (2H, d, J=8.4Hz), 7.20-7.27 (2H, m), 6.76-6.97 (2H, m), 4.82 and 4.77 (1H, t, J=3.6Hz), 4.52 and 4.47 (2H, d, J=3.6Hz), 4.07-4.28 (3H, m), 2.66 (2H, t, J=7.7Hz), 2.29 and 2.27 (3H, s), 1.53-1.79 (2H, m), 1.17-1.38 (7H, m), 0.89 (3H, t, J=6.6Hz)。

15

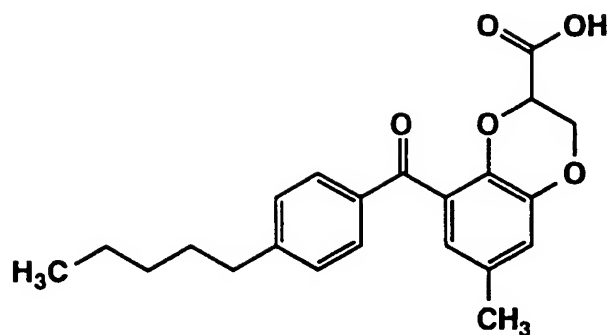
#### 実施例 5 および 5 (1)

実施例 4 で製造した化合物 (混合物) をエタノール (40 ml) に溶解し、1 N 水酸化ナトリウム水溶液 (4.0 ml) を滴下し、室温で 1 時間攪拌した。反応混合溶液を冷塩酸に加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水および飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (塩化メチレン: メタノール = 15 : 1) で精製し、下記実施例 5 化合物 (8.2 mg) および実施例 5 (1) 化合物 (28.2 mg) を得た。



実施例 5

(3 R S) - 3 - カルボキシ - 5 - (4 - ペンチルベンゾイル) - 7 - メチル  
- 1, 4 - ベンゾジオキサン



5

TLC: R<sub>f</sub> 0.26 (クロロホルム : メタノール = 9 : 1) ;

NMR (d<sub>6</sub>-DMSO) :  $\delta$  7.83 (2H, d, J=8.0Hz), 7.29 (2H, d, J=8.0Hz), 6.76 (1H, s),

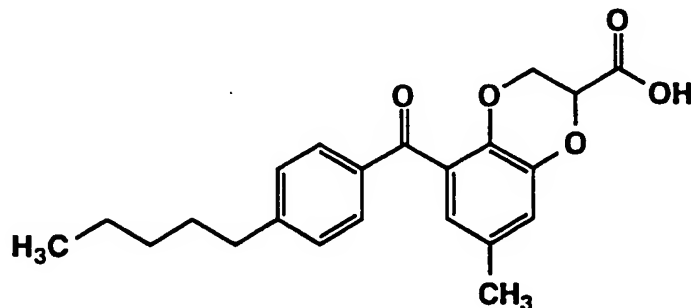
6.58 (1H, s), 4.25-4.31 (2H, m), 4.14-4.21 (1H, m), 2.63 (2H, t, J=8.0Hz), 2.20 (3H,

10 s), 1.51-1.68 (2H, m), 1.23-1.35 (4H, m), 0.87 (3H, t, J=7.0Hz)。

実施例 5 (1)

(2 R S) - 2 - カルボキシ - 5 - (4 - ペンチルベンゾイル) - 7 - メチル  
- 1, 4 - ベンゾジオキサン

15

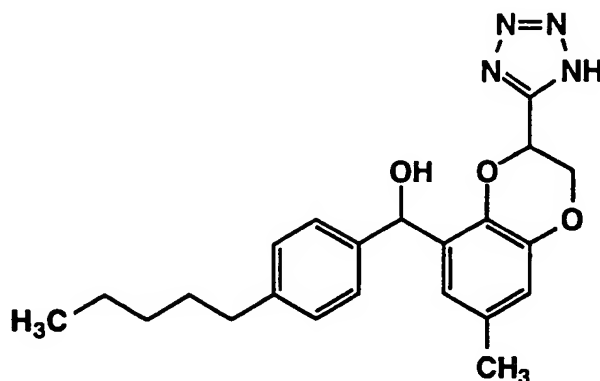


TLC: R<sub>f</sub> 0.36 (クロロホルム : メタノール = 4 : 1) ;

NMR (CD<sub>3</sub>OD) :  $\delta$  7.70 (2H, d, J=6.0Hz), 7.29 (2H, d, J=6.0Hz), 6.97 (1H, s), 6.69 (1H, s), 4.92-4.98 (1H, m), 4.16-4.35 (2H, m), 2.64-2.73 (2H, m), 2.31 (3H, s), 1.57-1.73 (2H, m), 1.28-1.39 (4H, m), 0.87-0.97 (3H, m)。

## 5 実施例 6

(3RS) - 3 - (1H-テトラゾール-5-イル) - 5 - ((1RS) - 1 - (4-ペンチルフェニル) - 1-ヒドロキシメチル) - 7-メチル-1, 4-ベンゾジオキサン



10

実施例 1 で製造した化合物 (54 mg) および 10%パラジウム炭素 (5 mg) をメタノール (5 ml) に加え、水素雰囲気下、室温で 3 時間攪拌した。反応混合溶液をセライトでろ過し、ろ液を濃縮した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (メタノール：クロロホルム = 100 : 1) で精製し、下記物性値を有する標題化合物 (17 mg) を得た。

15

TLC: R<sub>f</sub> 0.32 (クロロホルム：メタノール：水 = 40 : 10 : 1) ;

20

NMR (CDCl<sub>3</sub>) :  $\delta$  7.40-7.15 (4H, m), 6.94 and 6.61 (1H, d, J=1.5Hz), 6.64 and 6.37 (1H, d, J=1.5Hz), 6.23 and 6.00 (1H, s), 5.68 and 5.48 (1H, t, J=3.5Hz), 4.70-4.40 (2H, m), 2.65 and 2.61 (2H, t, J=7.5Hz), 2.25 and 2.12 (3H, s), 1.75-1.15 (6H, m), 0.90 and 0.88 (3H, t, J=6.5Hz)。

実施例 7 ～ 7 (2)

参考例 1 → 参考例 2 → 参考例 3 → 参考例 4 → 実施例 1 と同様の操作を行ない、下記物性値を有する化合物を得た。

- 5     ただし、実施例 7 は、参考例 1 において、4-メチル-1, 2-ジメトキシベンゼンの代わりに 4-メチル-1-メトキシベンゼンを用いた。

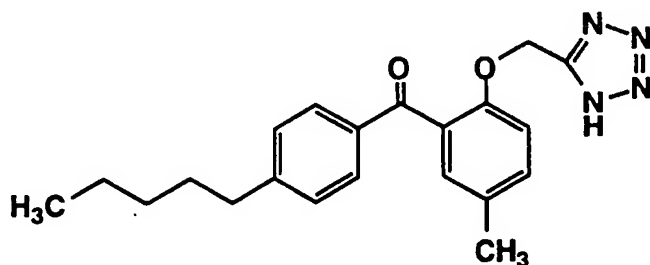
実施例 7 (1) は、参考例 1 において、4-メチル-1, 2-ジメトキシベンゼンの代わりに 4-クロロ-1-メトキシベンゼンを用いた。

- 10    実施例 7 (2) は、参考例 1 において、4-メチル-1, 2-ジメトキシベンゼンの代わりに 4-tert-ブチル-1-メトキシベンゼンを用いた。

実施例 7

4-メチル-2-(4-ペンチルベンゾイル)-1-(1H-テトラゾール-5-イル)メトキシベンゼン

15

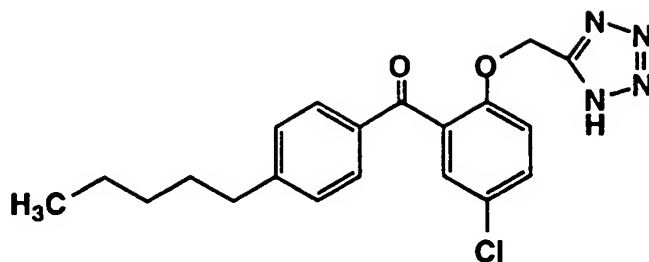


TLC: Rf 0.58 (クロロホルム : メタノール : 水 = 40 : 10 : 1);

- NMR (CDCl<sub>3</sub>): δ 7.82 (2H, d, J=8.0Hz), 7.32 (2H, d, J=8.0Hz), 7.29 (1H, dd, J=1.5, 8.5Hz), 7.16 (1H, d, J=1.5Hz), 7.08 (1H, d, J=8.5Hz), 5.62 (2H, s), 2.70 (2H, t, J=7.5Hz), 2.30 (3H, s), 1.75-1.50 (2H, m), 1.45-1.20 (4H, m), 0.90 (3H, t, J=7.5Hz)。
- 20

実施例 7 (1)

4-クロロ-2-(4-ペンチルベンゾイル)-1-(1H-テトラゾール-5-イル)メトキシベンゼン



5

TLC: R<sub>f</sub> 0.35 (クロロホルム:メタノール:水=100:10:1);

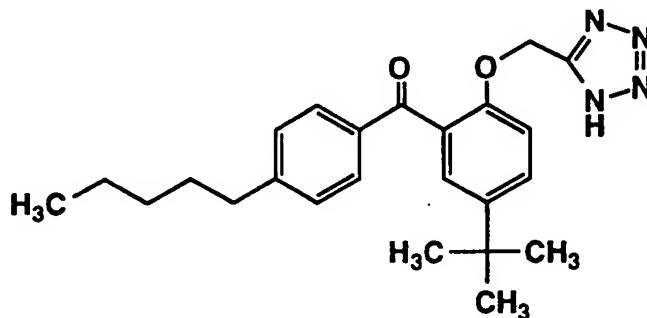
NMR (CDCl<sub>3</sub>): δ 7.82 (2H, d, J=8.5Hz), 7.48 (1H, dd, J=3.0, 9.0Hz), 7.36 (1H, d, J=3.0Hz), 7.35 (2H, d, J=8.5Hz), 7.14 (1H, d, J=9.0Hz), 5.64 (2H, s), 2.71 (2H, t,

10 J=7.5Hz), 1.67 (2H, m), 1.45-1.20 (4H, m), 0.91 (3H, t, J=7.5Hz)。

実施例 7 (2)

4-t-ブチル-2-(4-ペンチルベンゾイル)-1-(1H-テトラゾール-5-イル)メトキシベンゼン

15



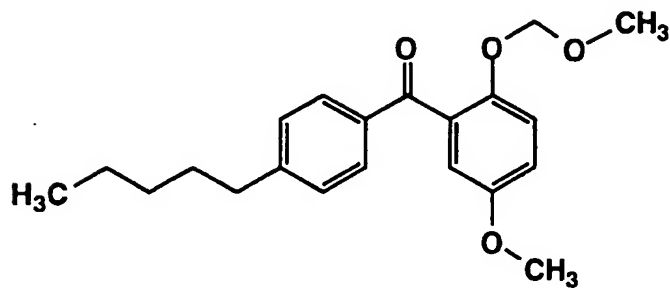
TLC: R<sub>f</sub> 0.40 (クロロホルム:メタノール:水=100:10:1);

NMR (CDCl<sub>3</sub>): δ 7.84 (2H, d, J=8.5Hz), 7.51 (1H, dd, J=2.5, 9.0Hz), 7.40-7.30

(3H, m), 7.11 (1H, d,  $J=9.0\text{Hz}$ ), 5.63 (2H, s), 2.71 (2H, t,  $J=7.5\text{Hz}$ ), 1.66 (2H, m), 1.45-1.20 (4H, m), 1.27 (9H, s), 0.91 (3H, t,  $J=7.5\text{Hz}$ )。

#### 参考例 5

- 5 4-メトキシ-1-メトキシメトキシ-2-(4-ペンチルベンゾイル)ベンゼン

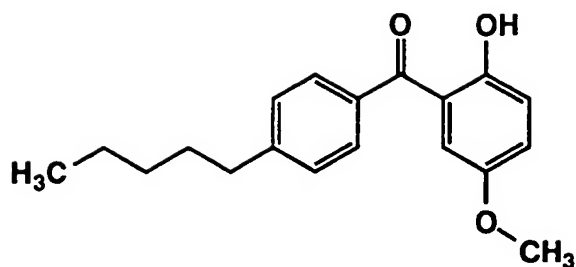


- 10 参考例 1 → 参考例 2 と同様の操作を行ない、下記物性値を有する標題化合物を得た。ただし、参考例 1 において、4-ペンチルベンズアルデヒドの代わりに 5-メトキシ-2-メトキシメトキシベンズアルデヒドを用い、また、4-メチル-1, 2-ジメトキシベンゼンの代わりに 1-ブロモ-4-ペンチルベンゼンを用いた。
- 15 TLC:  $R_f$  0.48 (酢酸エチル:ヘキサン = 1:5) ;  
 NMR ( $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  7.76 (2H, d,  $J=8.0\text{Hz}$ ), 7.24 (2H, d,  $J=8.0\text{Hz}$ ), 7.14 (1H, d,  $J=9.0\text{Hz}$ ), 6.97 (1H, dd,  $J=9.0, 3.0\text{Hz}$ ), 6.88 (1H, d,  $J=3.0\text{Hz}$ ), 6.97 (2H, s), 3.78 (3H, s), 3.29 (3H, s), 2.66 (2H, t,  $J=7.5\text{Hz}$ ), 1.62 (2H, m), 1.45-1.20 (4H, m), 0.89 (3H, t,  $J=7.5\text{Hz}$ )。

20

#### 参考例 6

4-メトキシ-2-(4-ペンチルベンゾイル)フェノール



参考例 5 で製造した化合物 (2.03 g) の塩化メチレン (10 ml) 溶液に、  
0℃で HCl (4.0 M ジオキサン溶液, 3.0 ml) を加えた。室温で 1 時間攪拌し  
5 した後、溶媒を減圧除去して、下記物性値を有する標題化合物 (1.76 g) を得た。

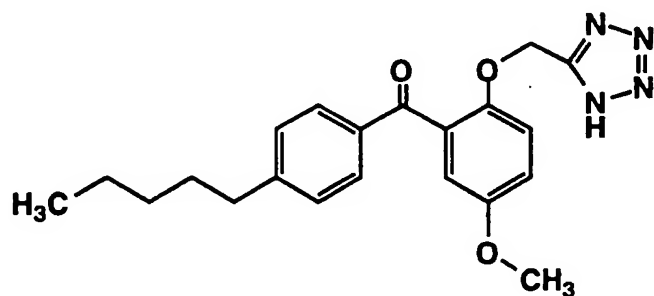
TLC: Rf 0.48 (酢酸エチル: ヘキサン = 1: 10) ;

NMR (CDCl<sub>3</sub>) :  $\delta$  11.58 (1H, s), 7.64 (2H, d, J=8.0Hz), 7.31 (2H, d, J=8.0Hz),  
7.20-7.10 (2H, m), 7.01 (1H, dd, J=1.0, 8.5Hz), 3.72 (3H, s), 2.70 (2H, t, J=7.5Hz),  
1.65 (2H, m), 1.45-1.30 (4H, m), 0.91 (3H, t, J=7.5Hz)。

10

#### 実施例 8

4-メトキシ-2-(4-ペンチルベンゾイル)-1-(1H-テトラゾール  
-5-イル)メトキシベンゼン



15

参考例 6 で製造した化合物を用いて参考例 4 → 実施例 1 と同様の操作を行な  
い、下記物性値を有する標題化合物を得た。

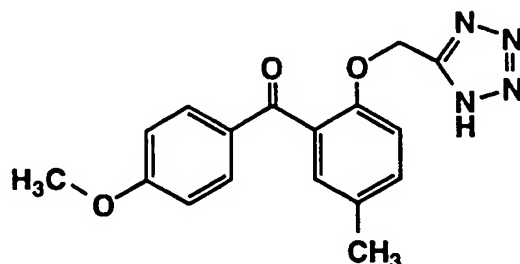
TLC: Rf 0.58 (クロロホルム: メタノール: 水 = 40: 10: 1) ;

NMR (CDCl<sub>3</sub>) :  $\delta$  7.85 (2H, d, J=8.0Hz), 7.33 (2H, d, J=8.0Hz), 7.13 (1H, d, J=9.0Hz), 7.02 (1H, dd, J=3.0, 9.0Hz), 6.88 (1H, d, J=3.0Hz), 5.61 (2H, s), 3.76 (3H, s), 2.71 (2H, t, J=7.5Hz), 1.64 (2H, m), 1.45-1.25 (4H, m), 0.90 (3H, t, J=7.5Hz)。

5

### 実施例 9

2 - (4 - メトキシベンゾイル) - 4 - メチル - 1 - (1 H - テトラゾール - 5 - イル) メトキシベンゼン



10

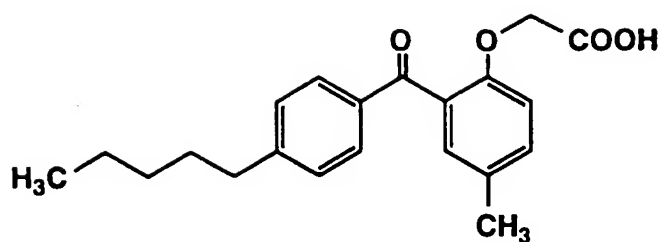
2 - (4 - メトキシベンゾイル) - 4 - メチルフェノール (SPECS and BioSPECS B.V.社製, カタログ No. CIF6153) を用いて参考例 4 → 実施例 1 と同様の操作を行ない、下記物性値を有する標題化合物を得た。

15 TLC : R<sub>f</sub> 0.34 (クロロホルム : メタノール : 水 = 100 : 10 : 1) ;

NMR (CDCl<sub>3</sub>) :  $\delta$  7.91 (2H, d, J=9.0Hz), 7.27 (1H, m), 7.13 (1H, d, J=1.5Hz), 7.09 (1H, d, J=8.5Hz), 6.99 (2H, d, J=9.0Hz), 5.65 (2H, s), 3.92 (3H, s), 2.31 (3H, s)。

### 20 実施例 10

4 - メチル - 2 - (4 - ペンチルベンゾイル) フェノキシ酢酸



参考例 1 → 参考例 2 → 参考例 3 → 実施例 4 → 実施例 5 と同様の操作を行ない、  
下記物性値を有する標題化合物を得た。ただし、参考例 1 において、4-メチ  
5 ルー 1, 2-ジメトキシベンゼンの代わりに 4-メチルー 1-メトキシベンゼ  
ンを用いた。

TLC: R<sub>f</sub> 0.52 (クロロホルム: メタノール: 水 = 40: 10: 1);

NMR (d<sub>6</sub>-DMSO): δ 7.73 (2H, d, J=8.5Hz), 7.28 (2H, d, J=8.5Hz), 7.19 (1H, dd,  
J=2.0, 8.5Hz), 7.03 (1H, d, J=2.0Hz), 6.84 (1H, d, J=8.5Hz), 4.27 (2H, s), 2.61 (2H,  
10 t, J=7.5Hz), 2.24 (3H, s), 1.70-1.45 (2H, m), 1.40-1.15 (4H, m), 0.85 (3H, t,  
J=7.5Hz)。

### [製剤例]

#### 製剤例 1

15 以下の各成分を常法により混合した後打錠して、一錠中に 100 mg の活性  
成分を含有する錠剤 100 錠を得た。

・ (3RS) - 3 - (1H-テトラゾール-5-イル) - 5 - (4-ペンチル  
ベンゾイル) - 7-メチルー 1, 4-ベンゾジオキサン (実施例 1 で製造した。)

..... 10.0 g

20 ・ 線維素グリコール酸カルシウム (崩壊剤) ..... 0.2 g

・ ステアリン酸マグネシウム (潤滑剤) ..... 0.1 g

・ 微結晶セルロース ..... 9.7 g

#### 製剤例 2

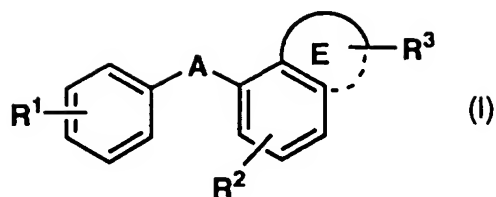


以下の各成分を常法により混合した後、溶液を常法により滅菌し、5 m l ずつ、アンプルに充填し、常法により凍結乾燥し、1 アンプル中、2 0 m g の活性成分を含有するアンプル 1 0 0 本を得た。

- ・ (3 R S) - 3 - (1 H - テトラゾール - 5 - イル) - 5 - (4 - ベンチル  
5 ベンゾイル) - 7 - メチル - 1, 4 - ベンゾジオキサン (実施例 1 で製造した。) ..... 2 g
- ・ マンニット ..... 5 g
- ・ 蒸留水 ..... 1000 m l

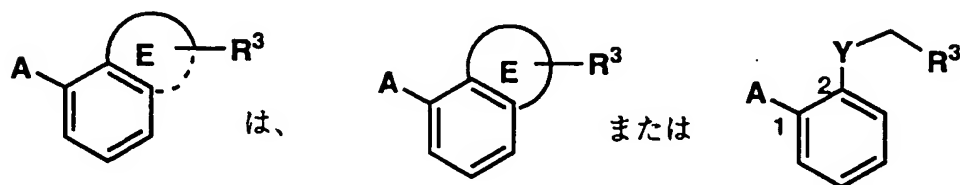
## 請求の範囲

## 1. 一般式 (I)



5

(式中、 $R^1$  および  $R^2$  はそれぞれ独立して、水素原子、 $C_1 \sim 8$  アルキル基、 $C_1 \sim 4$  アルコキシ基、ハロゲン原子、ニトロ基、またはトリフルオロメチル基を表わし、



- 10 (各式中、 $A$  は直鎖の  $C_1 \sim 3$  アルキレン基、 $-CO-$  基または  $-CH(OH)-$  基を表わし、

$R^3$  は  $-COOR^5$  基 (基中、 $R^5$  は水素原子または  $C_1 \sim 4$  アルキル基を表わす。)、または  $1H$ -テトラゾール-5-イル基を表わし、

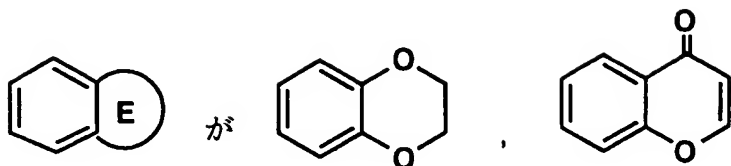


- 15 1)  $8 \sim 11$  員の飽和または不飽和の二環式炭素環基、または  
 2) 硫黄原子、酸素原子および/または窒素原子から選択されるヘテロ原子を  $1 \sim 3$  個含有する、飽和または不飽和の  $8 \sim 11$  員の二環式ヘテロ環基 (この環はさらにオキソ、チオキソ基で置換されていてもよい。) を表わし、  
 $Y$  は、 $-O-$ 、 $-S-$  または  $-NR^7-$  基 (基中、 $R^7$  は水素原子または  $C_1 \sim 4$  アルキル基を表わす。) を表わす。) で示される基を表わす。)

20 で示される縮合または非縮合ベンゼン化合物、それらの非毒性塩、それらの酸

付加塩、またはそれらの水和物。

2.



5 である請求の範囲 1 記載の化合物。

3.



である請求の範囲 1 または 2 記載の化合物。

10

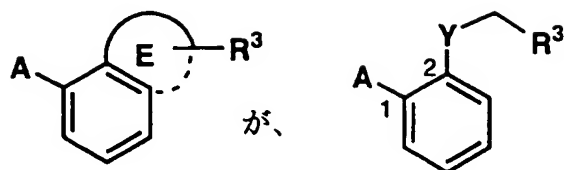
4. A がメチレン基または  $-CO-$  基である 請求の範囲 1、2 または 3 記載の化合物。

5. 化合物が

- 15 1) (3RS)-3-(1H-テトラゾール-5-イル)-5-(4-ベンチルベンゾイル)-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン、
- 2) (2RS)-2-(1H-テトラゾール-5-イル)-5-(4-ベンチルベンゾイル)-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン、
- 3) (3RS)-3-(1H-テトラゾール-5-イル)-5-(4-ベンチルベンゾイル)-1,4-ベンゾジオキサン、
- 20 4) (2RS)-2-(1H-テトラゾール-5-イル)-5-(4-ベンチルベンゾイル)-1,4-ベンゾジオキサン、
- 5) (3RS)-3-(1H-テトラゾール-5-イル)-5-ベンゾイル-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン、

- 6) (2RS)-2-(1H-テトラゾール-5-イル)-5-ベンゾイル-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン、
- 7) (3RS)-3-(1H-テトラゾール-5-イル)-5-(4-メチルベンゾイル)-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン、
- 5 8) (2RS)-2-(1H-テトラゾール-5-イル)-5-(4-メチルベンゾイル)-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン、
- 9) (2RS)-2-(1H-テトラゾール-5-イル)-5-(2-(4-ペンチルフェニル)エチル)-1,4-ベンゾジオキサン、
- 10 10) (3RS)-3-(1H-テトラゾール-5-イル)-5-(2-(4-ペンチルフェニル)エチル)-1,4-ベンゾジオキサン、
- 11) (2RS)-2-(1H-テトラゾール-5-イル)-5-(4-ペンチルベンジル)-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン、
- 12) (3RS)-3-(1H-テトラゾール-5-イル)-5-(4-ペンチルベンジル)-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン、
- 15 13) (3RS)-3-エトキシカルボニル-5-(4-ペンチルベンゾイル)-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン、
- 14) (2RS)-2-エトキシカルボニル-5-(4-ペンチルベンゾイル)-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン、
- 15) (3RS)-3-カルボキシ-5-(4-ペンチルベンゾイル)-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン、
- 20 16) (2RS)-2-カルボキシ-5-(4-ペンチルベンゾイル)-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサン、または
- 17) (3RS)-3-(1H-テトラゾール-5-イル)-5-((1RS)-1-(4-ペンチルフェニル)-1-ヒドロキシメチル)-7-メチル-1,4-ベンゾジオキサンまたは
- 25 それらの非毒性塩、それらの酸付加塩、またはそれらの水和物である請求の範囲1、2または3記載の化合物。

6.



(式中、すべての記号は請求の範囲 1 の記載と同じ意味を表わす。)

で示される基である請求の範囲 1 記載の非縮合ベンゼン化合物。

5

7. 化合物が

- 1) 4-メチル-2-(4-ペンチルベンゾイル)-1-(1H-テトラゾール-5-イル)メトキシベンゼン、
- 2) 4-クロロ-2-(4-ペンチルベンゾイル)-1-(1H-テトラゾール-5-イル)メトキシベンゼン、
- 3) 4-t-ブチル-2-(4-ペンチルベンゾイル)-1-(1H-テトラゾール-5-イル)メトキシベンゼン、
- 4) 4-メトキシ-2-(4-ペンチルベンゾイル)-1-(1H-テトラゾール-5-イル)メトキシベンゼン、
- 5) 2-(4-メトキシベンゾイル)-4-メチル-1-(1H-テトラゾール-5-イル)メトキシベンゼンまたは
- 6) 4-メチル-2-(4-ペンチルベンゾイル)フェノキシ酢酸またはそれらの非毒性塩、それらの酸付加塩、またはそれらの水和物である請求の範囲 1 または 6 記載の化合物。

20

8. 請求の範囲 1 記載の一般式 (I) で示される化合物、それらの非毒性塩、それらの酸付加塩、またはそれらの水和物を有効成分として含有するペルオキシソーム増殖薬活性化受容体制御剤。

9. 一般式 (I) で示される化合物、それらの非毒性塩、それらの酸付加塩、

- またはそれらの水和物を有効成分として含有する血糖降下剤、脂質低下剤、または糖尿病、肥満、シンドローム X、高コレステロール血症、代謝異常疾患、高脂血症、動脈硬化症、高血圧、循環器系疾患、過食症、虚血性心疾患の予防または治療剤、HDL コレステロール上昇剤、LDL コレステロールおよび／
- 5 または VLDL コレステロールの減少剤、糖尿病またはシンドローム X のリスクファクター軽減剤。

10. 一般式 (I) で示される化合物、それらの非毒性塩、それらの酸付加塩、またはそれらの水和物を有効成分として含有する請求の範囲 8 記載のペル
- 10 オキシソーム増殖薬活性化  $\gamma$  受容体制御剤。

11. 一般式 (I) で示される化合物、それらの非毒性塩、それらの酸付加塩、またはそれらの水和物を有効成分として含有する請求の範囲 9 記載の血糖降下剤または脂質低下剤。

## 配列表

## Sequence Listing

<110> ONO Pharmaceutical Co., Ltd.

<120> Fused or unfused benzen derivatives

<130> ONF-2767PCT

<150> JP 9-255787

<151> 1997-09-19

<160> 3

<210> 1

<211> 85

<212> DNA

<213> Artificial sequence

<220>

<223> Enhancer sequence including 4 times repeated Gal4 protein response sequences

<400> 1

tcgacggagt actgtccctcc gcgacggagt actgtccctcc gcgacggagt actgtccctcc	60
gcgacggagt actgtccctcc gagct	85

<210> 2

<211> 9

<212> PRT

<213> Unknown

<220>

<223> Nuclear localization signal derived from SV-40 T-antigen

<400> 2

Ala Pro Lys Lys Lys Arg Lys Val Gly

1 5

<210> 3

<211> 9

<212> PRT

<213> Influenza virus

<220>

<223> hemagglutinin epitope

<400> 3

Tyr Pro Tyr Asp Val Pro Asp Tyr Ala

1 5



## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP98/04116

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl<sup>6</sup> C07D319/20, C07D311/24, C07D405/04, A61K31/35, A61/31/335,  
A61K31/41, C07D257/04, A61K31/19, C07C59/90

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl<sup>6</sup> C07D319/20, C07D311/24, C07D405/04, A61K31/35, A61/31/335,  
A61K31/41, C07D257/04, A61K31/19, C07C59/90

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

CAPLUS (STN), REGISTRY (STN)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	US, 4205076, A (Shell Oil Company), 27 May, 1980 (27. 05. 80), Claims & EP, 18674, A1	1-4
X	JP, 5-140102, A (Fujisawa Pharmaceutical Co., Ltd.), 8 June, 1993 (08. 06. 93), Preparation Examples 5, 8 & EP, 512570, A1 & CA, 2068261, A & AU, 9215282, A	1, 4
A	JP, 61-118380, A (Shionogi & Co., Ltd.), 5 June, 1986 (05. 06. 86) & EP, 182302, A2 & US, 459567, A	1-11
A	JP, 61-50977, A (Ono Pharmaceutical Co., Ltd.), 13 March, 1986 (13. 03. 86) & EP, 173516, A2 & US, 4780469, A	1-11

☐ Further documents are listed in the continuation of Box C.
 ☐ See patent family annex.

* Special categories of cited documents:	"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance	"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
"E" earlier document but published on or after the international filing date	"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)	"&" document member of the same patent family
"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means	
"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed	

Date of the actual completion of the international search  
7 December, 1998 (07. 12. 98)

Date of mailing of the international search report  
15 December, 1998 (15. 12. 98)

Name and mailing address of the ISA/  
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC)) Int. Cl. <sup>8</sup> C07D319/20, C07D311/24, C07D405/04, A61K31/35, A61/31/335, A61K31/41, C07D257/04, A61K31/19, C07C59/90		
B. 調査を行った分野 調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC)) Int. Cl. <sup>8</sup> C07D319/20, C07D311/24, C07D405/04, A61K31/35, A61/31/335, A61K31/41, C07D257/04, A61K31/19, C07C59/90		
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの		
国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語) CAPLUS (STN), REGISTRY (STN)		
C. 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	US, 4 2 0 5 0 7 6, A (Shell Oil Company), 27, 5月, 1980 (27.05.80), 請求の範囲 & EP, 1 8 6 7 4, A 1	1 - 4
X	JP, 5 - 1 4 0 1 0 2, A (藤沢薬品工業株式会社), 8, 6月, 1993 (08.06.93), 製造例 5, 8 & EP, 5 1 2 5 7 0, A 1 & CA, 2 0 6 8 2 6 1, A & AU, 9 2 1 5 2 8 2, A	1, 4
A	JP, 6 1 - 1 1 8 3 8 0, A (塩野義製薬株式会社), 5, 6月, 1986 (05.06.86) & EP, 1 8 2 3 0 2, A 2 & US, 4 5 9 5 7 6 7, A	1 - 1 1
<input checked="" type="checkbox"/> C欄の続きにも文献が列挙されている。 <input type="checkbox"/> パテントファミリーに関する別紙を参照。		
* 引用文献のカテゴリー 「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの 「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの 「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す) 「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願日の後に公表された文献 「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの 「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの 「&」 同一パテントファミリー文献		
国際調査を完了した日 07.12.98	国際調査報告の発送日 15.12.98	
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/J P) 郵便番号 100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号	特許庁審査官 (権限のある職員) 福井 悟 電話番号 03-3581-1101 内線 6853	4 C 9160

C (続き). 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	JP, 61-50977, A (小野薬品工業株式会社), 13, 3月, 1986 (13.03.86) & EP, 173516, A2 & US, 4780469, A	1-11